

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number : 2005-108804

(43)Date of publication of application : 21.04.2005

(51)Int.Cl. H05B 33/14
C09K 11/06

(21)Application number : 2004-041458

(71)Applicant : DENSO CORP
TOYOTA CENTRAL RES & DEV LAB
INC

(22)Date of filing : 18.02.2004

(72)Inventor : KATO TETSUYA
KOJIMA KAZUE
KAJIOKA TAKANORI
ISHII MASAHIKO

(30)Priority

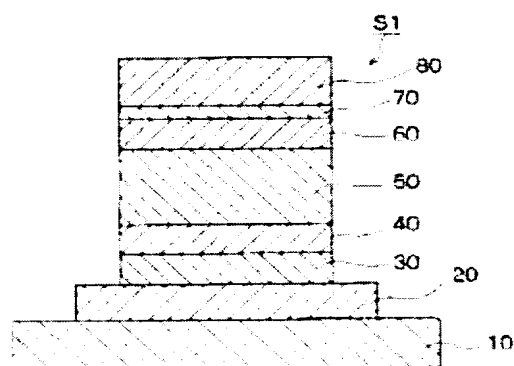
Priority number : 2003149516
2003316872Priority date : 27.05.2003
09.09.2003Priority country : JP
JP

(54) ORGANIC EL DEVICE AND ITS MANUFACTURING METHOD

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To improve brightness lifetime and secure heat-resisting characteristics of over 100 ° C in an organic EL device in which a light emitting layer obtained by mixing a hole transporting material, an electronic transporting material and a light emitting additive is pinched between a pair of electrodes.

SOLUTION: In this organic EL device in which the light emitting layer 50 obtained by mixing the hole transporting material, the electronic transporting material and the light emitting additive is pinched between the pair of electrodes 20, 80. A tertiary amine compound constituting the hole transporting material has a plurality of oxidation potentials determined by the cyclic voltammetry method. The potential difference of a first oxidation potential and a second oxidation potential is over 0.22V, glass transition temperature is over 100 ° C. Glass transition temperature of the electronic transporting material is over 100 ° C.



(19) 日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11) 特許出願公開番号

特開2005-108804

(P2005-108804A)

(43) 公開日 平成17年4月21日(2005.4.21)

(51) Int. Cl.⁷H05B 33/14
C09K 11/06

F I

H05B 33/14 B
C09K 11/06 690

テーマコード(参考)

3K007

審査請求 未請求 請求項の数 16 O L (全 48 頁)

(21) 出願番号 特願2004-41458 (P2004-41458)
 (22) 出願日 平成16年2月18日(2004.2.18)
 (31) 優先権主張番号 特願2003-149516 (P2003-149516)
 (32) 優先日 平成15年5月27日(2003.5.27)
 (33) 優先権主張国 日本国(JP)
 (31) 優先権主張番号 特願2003-316872 (P2003-316872)
 (32) 優先日 平成15年9月9日(2003.9.9)
 (33) 優先権主張国 日本国(JP)

(71) 出願人 000004260
 株式会社デンソー
 愛知県刈谷市昭和町1丁目1番地
 (71) 出願人 000003609
 株式会社豊田中央研究所
 愛知県愛知郡長久手町大字長湫字横道41
 番地の1
 (74) 代理人 100100022
 弁理士 伊藤 洋二
 (74) 代理人 100108198
 弁理士 三浦 高広
 (74) 代理人 100111578
 弁理士 水野 史博

最終頁に続く

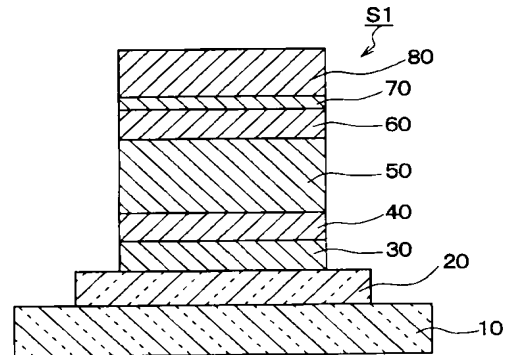
(54) 【発明の名称】 有機EL素子およびその製造方法

(57) 【要約】

【課題】 一対の電極間に、ホール輸送性材料と電子輸送性材料と発光添加材料とを混合してなる発光層を挟んでなる有機EL素子において、輝度寿命の向上と100℃以上の耐熱性の確保との両立を図る。

【解決手段】 一対の電極20、80間に、3級アミン化合物からなるホール輸送性材料と電子輸送性材料と発光添加材料とを混合してなる発光層50を挟んでなる有機EL素子において、ホール輸送性材料を構成する3級アミン化合物は、サイクリックボルタンメトリー法により求められる酸化電位が複数存在するとともにこれら複数の酸化電位における第1酸化電位と第2酸化電位との電位差が0.22V以上の値を有し、且つガラス転移温度が100℃以上のものであり、電子輸送性材料は、ガラス転移温度が100℃以上のものである。

【選択図】 図1



【特許請求の範囲】

【請求項 1】

一対の電極（20、80）間に、3級アミン化合物からなるホール輸送性材料と電子輸送性材料と発光添加材料とを混合してなる発光層（50）を挟んでなる有機EL素子において、

前記ホール輸送性材料を構成する3級アミン化合物は、サイクリックボルタンメトリー法により求められる酸化電位が複数存在するとともにこれら複数の酸化電位における第1酸化電位と第2酸化電位との電位差が0.22V以上の値を有し、且つガラス転移温度が100℃以上のものであり、

前記電子輸送性材料は、ガラス転移温度が100℃以上のものであることを特徴とする有機EL素子。 10

【請求項 2】

前記3級アミン化合物は、分子内にトリフェニルアミンを4個有するものであることを特徴とする請求項1に記載の有機EL素子。

【請求項 3】

前記3級アミン化合物は、トリフェニルアミンのフェニル基におけるオルト位に置換基を有さないものであることを特徴とする請求項2に記載の有機EL素子。

【請求項 4】

前記3級アミン化合物は、トリフェニルアミンのフェニル基におけるオルト位に置換基を有し、且つ分子量が1100未満であることを特徴とする請求項2に記載の有機EL素子 20

【請求項 5】

前記3級アミン化合物は、イオン化ポテンシャルが5.45eV以上のものであることを特徴とする請求項1ないし4のいずれか一つに記載の有機EL素子。

【請求項 6】

前記3級アミン化合物は、サイクリックボルタンメトリー法により測定される酸化還元曲線の酸化側の曲線の形状と還元側の曲線の形状とが対称なものであることを特徴とする請求項1ないし5のいずれか一つに記載の有機EL素子。

【請求項 7】

前記電子輸送性材料は、前記ホール輸送性材料とのイオン化ポテンシャルの差が0.35eV以上のものであることを特徴とする請求項1ないし6のいずれか一つに記載の有機EL素子。 30

【請求項 8】

一対の電極（20、80）間に、3級アミン化合物からなるホール輸送性材料と電子輸送性材料と発光添加材料とを混合してなる発光層（50）を挟んでなる有機EL素子の製造方法において、

前記ホール輸送性材料を構成する3級アミン化合物として、分子内にトリフェニルアミンを4個有するとともにガラス転移温度が100℃以上であるものを用い、

前記電子輸送性材料として、前記ホール輸送性材料とのイオン化ポテンシャルの差が0.35eV以上であって且つガラス転移温度が100℃以上であるものを用い、 40

前記電子輸送性材料を薄膜とした場合において当該薄膜の蛍光スペクトルのピークがスペクトルの立ち上がりの値よりも20nm以上の位置にあるときに、当該立ち上がりの値から20nm未満の位置に前記薄膜の蛍光スペクトルのピークまたはショルダーが発現するように、前記発光層を形成する際に前記電子輸送性材料の成膜条件を制御することを特徴とする有機EL素子の製造方法。

【請求項 9】

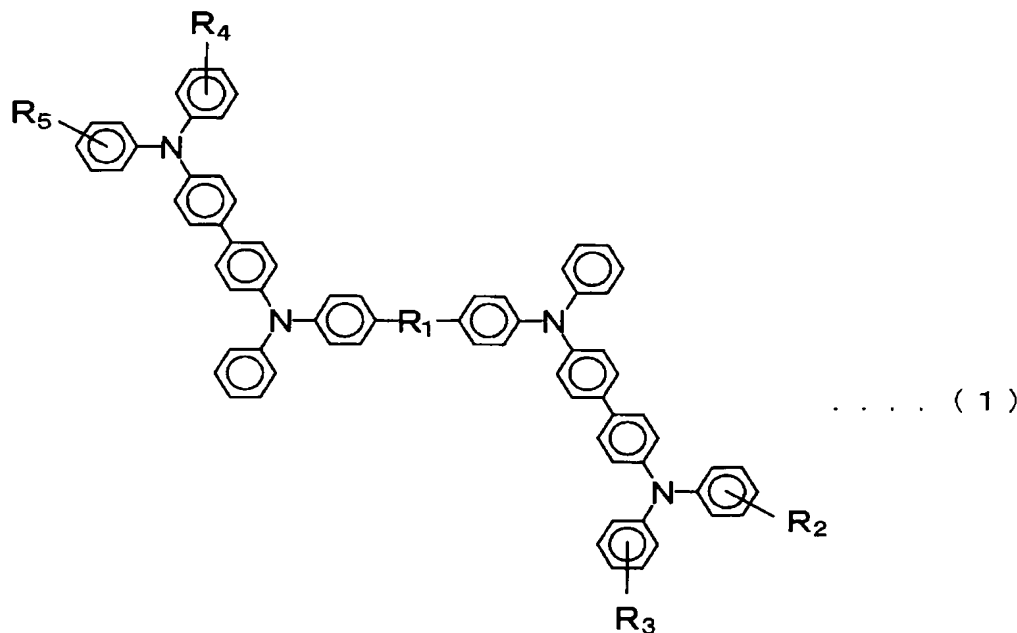
前記電子輸送性材料の成膜条件を制御することは、前記電子輸送性材料の材料加熱温度を制御することにより行うことを特徴とする請求項8に記載の有機EL素子の製造方法。

【請求項 10】

前記3級アミン化合物として、下記構造式（1）で表される化合物を用いることを特徴と 50

する請求項 8 または 9 に記載の有機 E L 素子の製造方法。

【化 1】



(構造式 (1) において、R 1 は下記構造式 (2) で示される基であり、
【化 2】



構造式 (2) 中、n は 0 を含む 0 以上の整数であり、L 1 は飽和鎖式炭化水素、飽和環状炭化水素、飽和多環状炭化水素、フルオレンのいずれかであり、L 2 および L 3 は不飽和鎖式炭化水素もしくは不飽和環状炭化水素であり、

R 2、R 3、R 4、R 5 はアルキル基もしくはアリール基もしくは水素である。)

【請求項 1 1】

前記 3 級アミン化合物として、イオン化ポテンシャルが 5.45 eV 以上のものを用いることを特徴とする請求項 8 ないし 10 のいずれか一つに記載の有機 E L 素子の製造方法。

【請求項 1 2】

前記 3 級アミン化合物として、サイクリックボルタンメトリー法により測定される酸化還元曲線の酸化側の曲線の形状と還元側の曲線の形状とが対称なものを用いることを特徴とする請求項 8 ないし 11 のいずれか一つに記載の有機 E L 素子の製造方法。

【請求項 1 3】

一対の電極 (20、80) 間に、3 級アミン化合物からなるホール輸送性材料と電子輸送性材料と発光添加材料とを混合してなる発光層 (50) を挟んでなる有機 E L 素子において、

前記電子輸送性材料は、ガラス転移温度が 100℃ 以上のものであり、

前記ホール輸送性材料を構成する 3 級アミン化合物は、下記構造式 (3) で表される化合物であることを特徴とする有機 E L 素子。

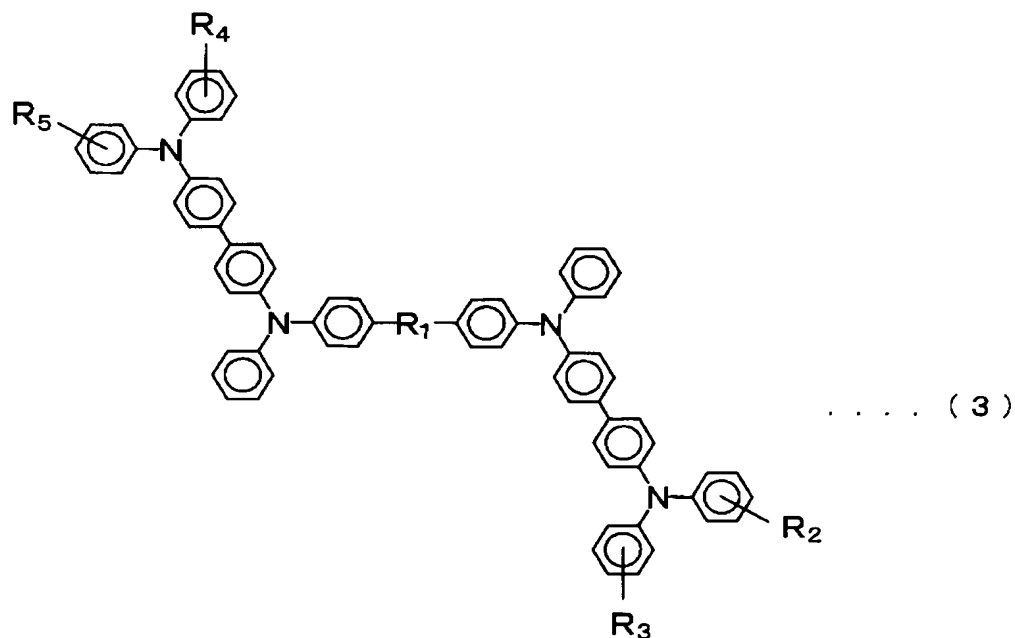
10

20

30

40

【化 3】



10

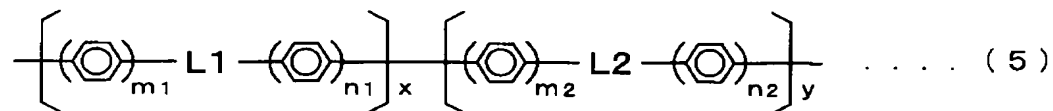
20

(構造式 (3) において、R 1 は下記構造式 (4) もしくは下記構造式 (5) で示される基であり、

【化 4】



【化 5】



30

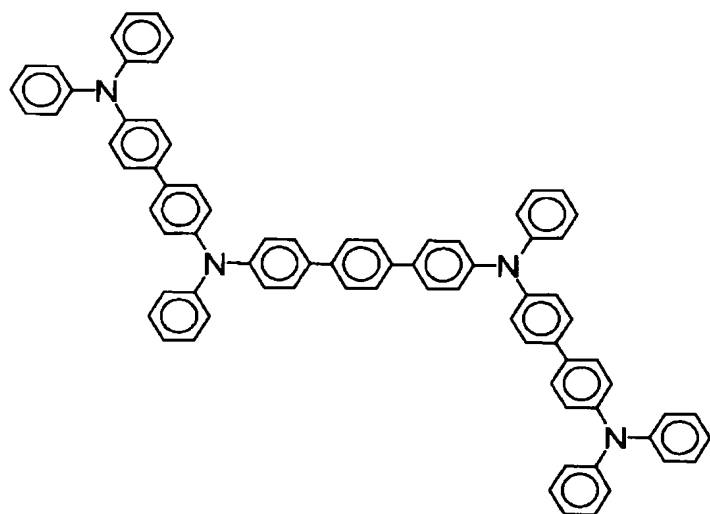
構造式 (4)、(5) 中、l、m₁、m₂、n₁ および n₂ は 1 以上の整数であり、x は 1 以上の整数であり、y は 0 または 1 以上の整数であり、L 1 および L 2 はアセン化合物であり、

R 2、R 3、R 4、R 5 はアルキル基もしくはアリール基もしくは水素である。)

【請求項 1 4】

前記 3 級アミン化合物は、下記構造式 (6) で表される化合物であることを特徴とする請求項 1 3 に記載の有機 EL 素子。

【化 6】



. . . . (6)

10

【請求項 1 5】

前記発光層（50）は、前記一对の電極（20、80）における陰極側よりも陽極側においてホール輸送性材料の混合比率が大きくなるように、混合比率が異なる複数の層が積層されてなる構造であることを特徴とする請求項 1 ないし 7 および請求項 1 3 および 1 4 のいずれか一つに記載の有機 EL 素子。

20

【請求項 1 6】

前記発光層（50）において、前記複数の層にそれぞれ添加される発光添加材料が互いに異なるものであることを特徴とする請求項 1 5 に記載の有機 EL 素子。

【発明の詳細な説明】

【技術分野】

【0001】

本発明は、有機 EL（エレクトロルミネッセンス）素子およびその製造方法に関し、特に、発光層のホストとしてホール輸送性材料と電子輸送性材料とを混合した混合ホストを用いたものに関する。

30

【背景技術】

【0002】

有機 EL 素子は、自己発光のため、視認性に優れ、かつ数 V～数十 V の低電圧駆動が可能のため駆動回路を含めた軽量化が可能である。そこで薄膜型ディスプレイ、照明、バックライトとしての活用が期待できる。また、有機 EL 素子は色バリエーションが豊富であることも特徴である。

【0003】

特に、高視野角・高コントラスト・低温作動性といった性能は車載用ディスプレイとして極めて有望である。しかしながら車載用途においては極めて品質基準が厳しく、有機 EL 特有の輝度低下や耐熱性といった問題により、実用化が難しかった。

40

【0004】

輝度寿命を改善する方法としては、ホストとしてのホール輸送性材料および電子輸送性材料とドーパントとしての発光添加材料とを混合してなる発光層を適用する手法が従来より提案されている（特許文献 1 参照）。

【0005】

しかし、この手法においては、本発明者らの検討では、材料によってはホール輸送材料の耐熱性が不足しており、そのため、例えば 100℃ のような高温環境下に曝すとダークスポット等の発生が顕著となり、その結果、輝度低下に至ることが確認された。

【0006】

50

一方、従来より、発光層のホストとして種々なホール注入輸送性材料が開示されており（特許文献2、3参照）、その中には、高温耐久性を向上させるために高ガラス転移温度を有する材料も開示されている。具体的には、100℃以上のガラス転移温度を有するようトリフェニルアミンを分子内に3個以上配したものが提案されている。

【0007】

しかしながら、本発明者らの検討によれば、このような高ガラス転移温度を有する材料においても、ダークスポットの発生は抑制できるものの、輝度寿命の向上はみられなかった。

【特許文献1】特開平8-48656号公報

【特許文献2】特開2000-156290号公報

10

【特許文献3】国際公開第98/8360号パンフレット

【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

【0008】

本発明は上記したような事情に鑑みてなされたものであり、一対の電極間に、ホール輸送性材料と電子輸送性材料と発光添加材料とを混合してなる発光層を挟んでなる有機EL素子において、輝度寿命の向上と100℃以上の耐熱性の確保との両立を図ることを目的とする。

【課題を解決するための手段】

【0009】

20

上記目的を達成するため、本発明者らは、ホール輸送性材料と電子輸送性材料と発光添加材料とを混合してなる発光層を有する有機EL素子に着目した。

【0010】

ホール輸送性材料と電子輸送性材料と発光添加材料とを混合してなる発光層すなわち混合ホストを用いた発光層によって、輝度寿命が向上するのは、発光層内でホール輸送と電子輸送の各輸送機能が分担できるためと考えられる。

【0011】

しかしながら、高温環境下で輝度寿命低下が発生するのは、ホストにおいてホール輸送性材料と電子輸送性材料の組合せによっては、電子輸送性材料が励起されやすくなるためであると考えた。そして、このことは、ホール輸送性材料から電子輸送性材料へのホールの輸送に起因すると考えた。

30

【0012】

図17は、このホール輸送性材料と電子輸送性材料との間のホールの輸送について模式的に示す図である。ホールの移動に関わるホール輸送性材料H aと電子輸送性材料H bとの間のエネルギーギャップは、両材料H a、H b間のイオン化ポテンシャルの差 ΔG_1 である。

【0013】

通常、発光層の混合ホストでは、ホール輸送性材料同士で分子から分子へホールが移動する。このとき、ホール輸送性分子は中性状態からホールを受け取ると酸化され、相手のホール輸送性分子へホールを移動させると自身は還元されて中性状態に戻る。

40

【0014】

しかし、ホール輸送性材料において複数の酸化状態を持つものがある。なお、この酸化状態はサイクリックボルタメトリー法により複数の酸化電位として容易に測定できるものである。そのような複数の酸化電位では、通常、最も小さい電位から第1酸化電位、第2酸化電位、第3……、とされ、この第1酸化電位をイオン化ポテンシャルとして一般的には定義される。

【0015】

ここで、ホール輸送性材料H aと電子輸送性材料H bとのエネルギーギャップ ΔG_1 は、元来、ホール輸送性材料のイオン化ポテンシャルすなわち第1酸化電位と電子輸送性材料のイオン化ポテンシャルすなわち第1酸化電位との差であり、このイオン化ポテンシ

50

ル差で求められるギャップ ΔG_1 が大きければホール輸送性材料 H a から電子輸送性材料 H b へのホールの授受は抑制されると考えられる。

【0016】

しかし、ホール輸送性材料 H a における第1酸化電位 E 1 と第2酸化電位 E 2 の値が近いものである場合、ホール輸送性材料 H a 内で第1酸化電位 E 1 から第2酸化電位 E 2 へとホールが移動する。つまり、ホール輸送性材料 H a における高位の酸化電位もホール輸送に寄与することになる。

【0017】

このとき、ホール輸送性材料 H a と電子輸送性材料 H b との実効的なエネルギーギャップは ΔG_2 と小さくなり、ホール輸送性材料 H a から電子輸送性材料 H b へのホールの授受が発生しやすくなる。

10

【0018】

そのため、発光層中では、ホール輸送性材料 H a の分子同士のみでホールを輸送させたいにもかかわらず、ホール輸送性材料 H a から電子輸送性材料 H b へホールが移動し、電子輸送性材料 H b 内で電子とホールとが再結合する。すると、電子輸送性材料 H b が励起され、劣化する。その結果、輝度寿命が低下すると考えられる。

【0019】

このような図17を参照して述べた推定メカニズムから、本発明者らは、発光層の混合ホストにおいて、ホール輸送性材料の第1酸化電位と第2酸化電位との電位差をある程度大きくしてやれば、ホールの移動に関わるホール輸送性材料と電子輸送性材料とのエネルギーギャップを十分確保して、これら両材料間でのホールの授受を抑制できると考えた。

20

【0020】

そして、この考えに基づき、発光層の混合ホストとなるホール輸送性材料に3級アミン化合物を用いることに着目し、実験検討を行った。

【0021】

その結果、当該3級アミン化合物として、サイクリックボルタンメトリー法により求められる酸化電位が複数存在するとともにこれら複数の酸化電位における第1酸化電位と第2酸化電位との電位差がある値以上の3級アミン化合物であれば、従来の混合ホストのものに比べて輝度寿命が向上することを見出した。

30

【0022】

すなわち、請求項1に記載の発明では、一对の電極(20、80)間に、3級アミン化合物からなるホール輸送性材料と電子輸送性材料と発光添加材料とを混合してなる発光層(50)を挟んでなる有機EL素子において、前記ホール輸送性材料を構成する3級アミン化合物は、サイクリックボルタンメトリー法により求められる酸化電位が複数存在するとともにこれら複数の酸化電位における第1酸化電位と第2酸化電位との電位差が0.22V以上の値を有し、且つガラス転移温度が100℃以上のものであり、前記電子輸送性材料は、ガラス転移温度が100℃以上のものであることを特徴とする。

【0023】

それによれば、発光層(50)中のホール輸送性材料および電子輸送性材料のガラス転移温度が100℃以上であるため、100℃以上の耐熱性を確保することができる。

40

【0024】

また、ホール輸送性材料として上記の第1酸化電位と第2酸化電位との電位差が0.22eV以上のものとするのは、本発明者らが実験的に見出したことである(図8、図9参照)。

【0025】

このような電位差の関係とすれば、ホール輸送性材料内にて第1酸化電位から第2酸化電位へのホールの移動を抑制することができ、ホールの電子輸送性材料への移動を抑制でき、電子輸送性材料の劣化を抑制できると考えられ、実際に、輝度寿命の向上が図れることが確認できた。

【0026】

50

このように、本発明によれば、一対の電極（20、80）間に、ホール輸送性材料と電子輸送性材料と発光添加材料とを混合してなる発光層（50）を挟んでなる有機EL素子において、輝度寿命の向上と100℃以上の耐熱性の確保との両立を図ることができる。

【0027】

請求項2に記載の発明では、請求項1に記載の3級アミン化合物は、分子内にトリフェニルアミンを4個有するものであることを特徴とする。

【0028】

このように、発光層（50）のホール輸送性材料を構成する3級アミン化合物を、分子内にトリフェニルアミンを4個有するものにすれば、適切に請求項1に記載の3級アミン化合物を実現することができ、また、材料の分子設計の自由度が広がる。

10

【0029】

ちなみに分子内にトリフェニルアミンが2個以下のものの場合、ガラス転移温度を100℃以上にするために、末端の官能基の制約が大きく材料が限定されてしまう。

【0030】

請求項3に記載の発明では、請求項2に記載の3級アミン化合物は、トリフェニルアミンのフェニル基におけるオルト位に置換基を有さないものであることを特徴とする。

【0031】

発光層（50）の形成はホール輸送性材料、電子輸送性材料、発光添加材料の3元共蒸着で行われ、各材料にて材料加熱温度を設定して行う。ここで、ホール輸送性材料では、トリフェニルアミンのフェニル基におけるオルト位に置換基を有するものは、一般にその置換基が熱的に分解されやすいため、成膜条件を見出すことが困難である。

20

【0032】

しかし、当該オルト位に置換基を有さない3級アミン化合物であれば、一般に熱分解しにくく成膜時の温度管理が容易であるため、安定した成膜を実現することができ、好ましい。

【0033】

請求項4に記載の発明では、請求項2に記載の3級アミン化合物は、トリフェニルアミンのフェニル基におけるオルト位に置換基を有し、且つ分子量が1100未満であることを特徴とする。

【0034】

本発明者らの検討によれば、トリフェニルアミンのフェニル基におけるオルト位に置換基を有する3級アミン化合物であっても、分子量が1100未満ならば、熱分解の影響を受けずに安定した成膜が可能であることを実験的に見出した。請求項4に記載の発明は、この結果に基づくものである。

30

【0035】

また、混合ホストを用いた発光層の場合、単一ホストの発光層よりも輝度寿命は向上するものの、材料の組合せによっては発光効率が低くなる場合が生じる。そこで、さらに検討を進めた結果、混合ホストを用いた発光層において発光効率と3級アミン化合物のイオン化ポテンシャルとの間に相関があることを実験的に見出した。

【0036】

請求項5に記載の発明は、この知見に基づいてなされたものであり、請求項1～請求項4に記載の3級アミン化合物は、イオン化ポテンシャルが5.45eV以上のものであることを特徴とする。

40

【0037】

それによれば、混合ホストを用いた発光層において、3級アミン化合物としてイオン化ポテンシャルが5.45eV以上のものを用いることにより、発光効率を確保することができ、好ましい。

【0038】

また、請求項6に記載の発明では、請求項1～請求項5の発明において、3級アミン化合物は、サイクリックボルタンメトリー法により測定される酸化還元曲線の酸化側の曲線

50

の形状と還元側の曲線の形状とが対称なものであることを特徴とする。

【0039】

上述したように、ホール輸送性材料は中性状態からホールを受け取ると酸化され、相手へホールを渡すと自身は還元されて中性状態に戻る。

【0040】

このようなホール輸送性材料において、本発明のように、サイクリックボルタンメトリ法により測定される酸化還元曲線の酸化側の曲線の形状と還元側の曲線の形状とが対称なものであれば、ホール輸送性材料がホールを渡した後、ホール輸送性材料が元のホール輸送機能を復元しやすくなる。

【0041】

ちなみに、非対称な場合には、ホール輸送性材料がホールを渡した後、ホール輸送機能が復元しにくいのでホール輸送能力が低下してしまう。すると、発光層内のホール輸送性材料の抵抗が大きくなり発光分布がずれる。その結果、発光効率が低下し、輝度寿命が低下する。このようなことを回避し、輝度寿命低下の抑制をより効果的に行うために、本発明は好ましい。

【0042】

さらに、請求項7に記載の発明では、請求項1～請求項6に記載の電子輸送性材料は、ホール輸送性材料とのイオン化ポテンシャルの差が0.35 eV以上のものであることを特徴とする。

【0043】

本発明も実験的に見出されたものであり、電子輸送性材料とホール輸送性材料との間でイオン化ポテンシャルの差が0.35 eV以上であれば、輝度寿命の向上のために好ましい。

【0044】

また、請求項8に記載の発明では、一对の電極(20、80)間に、3級アミン化合物からなるホール輸送性材料と電子輸送性材料と発光添加材料とを混合してなる発光層(50)を挟んでなる有機EL素子の製造方法において、前記ホール輸送性材料を構成する3級アミン化合物として、分子内にトリフェニルアミンを4個有するとともにガラス転移温度が100℃以上であるものを用い、前記電子輸送性材料として、前記ホール輸送性材料とのイオン化ポテンシャルの差が0.35 eV以上であって且つガラス転移温度が100℃以上であるものを用い、前記電子輸送性材料を薄膜とした場合において当該薄膜の蛍光スペクトルのピークがスペクトルの立ち上がりの値よりも20 nm以上の位置にあるときに、当該立ち上がりの値から20 nm未満の位置に前記薄膜の蛍光スペクトルのピークまたはショルダーが発現するように、前記発光層を形成する際に前記電子輸送性材料の成膜条件を制御することを特徴とする。

【0045】

本発明は、実験的に見出されたものであり、このようにホール輸送性材料および電子輸送性材料を用い且つ電子輸送性材料の成膜条件を制御して発光層を形成することにより、輝度寿命の向上と100℃以上の耐熱性の確保との両立を図ることのできる有機EL素子を製造することができる。

【0046】

ここで、電子輸送性材料の成膜条件を制御することは、請求項9に記載の発明のように、電子輸送性材料の材料加熱温度を制御することにより行うことができる。

【0047】

また、請求項8、9に記載の発明において用いられる3級アミン化合物としては、請求項10に記載の発明のようなものにできる。

【0048】

すなわち、請求項10に記載の3級アミン化合物は、下記構造式(1)で表されるものである。

【0049】

10

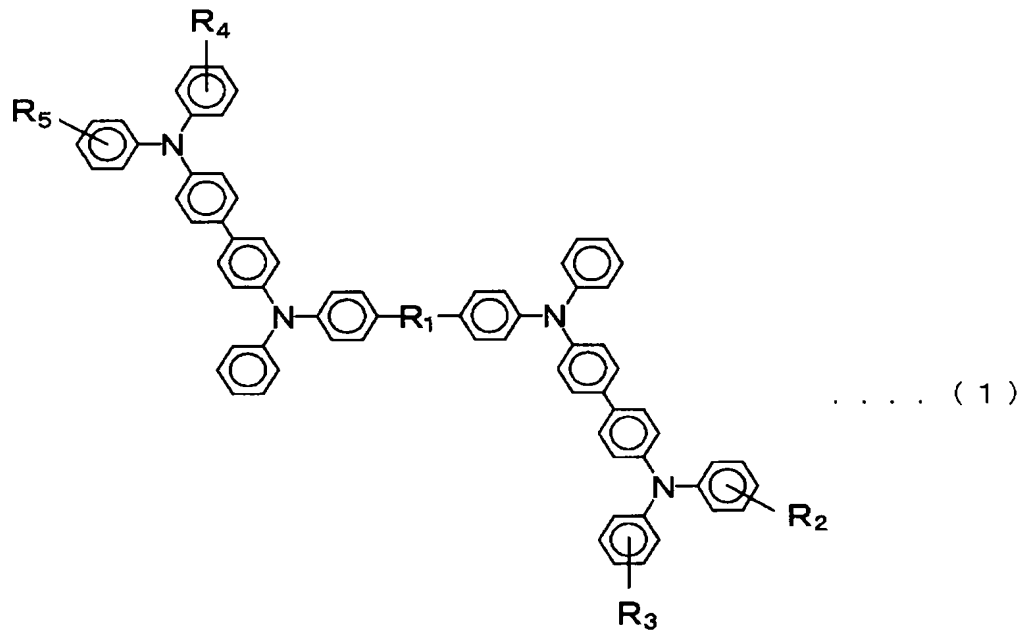
20

30

40

50

【化 7】



ここで、構造式 (1) において、R 1 は下記構造式 (2) で示される基である。

【0050】

【化 8】



ここで、構造式 (2) 中、n は 0 を含む 0 以上の整数であり、L 1 は飽和鎖式炭化水素、飽和環状炭化水素、飽和多環状炭化水素、フルオレンのいずれかであり、L 2 および L 3 は不飽和鎖式炭化水素もしくは不飽和環状炭化水素であり、

R 2、R 3、R 4、R 5 はアルキル基もしくはアリール基もしくは水素である。

【0051】

さらに、上記製造方法においては、請求項 1 1 に記載の発明のように、3 級アミン化合物として、イオン化ポテンシャルが 5.45 eV 以上のものを用いることが好ましい。

【0052】

本発明は、上記請求項 5 に記載の発明と同様、発光効率の確保に効果を発揮するものである。

【0053】

また、上記製造方法においては、請求項 1 2 に記載の発明のように、3 級アミン化合物として、サイクリックボルタンメトリー法により測定される酸化還元曲線の酸化側の曲線の形状と還元側の曲線の形状とが対称なものを用いることが好ましい。

【0054】

本発明は、上記請求項 6 に記載の発明と同様、ホール輸送性材料がホールを渡した後、ホール輸送性材料が元のホール輸送機能を復元しやすくすることによって、輝度寿命低下の抑制をより効果的に行うことができるものである。

【0055】

また、発光層の混合ホストとなるホール輸送性材料に用いる 3 級アミン化合物について、さらに検討を進めた結果、ある所定の分子構造のものが、本発明の目的を達成できることを実験的に見出した。

【0056】

すなわち、請求項 1 3 に記載の発明では、一对の電極 (20、80) 間に、3 級アミン

10

20

30

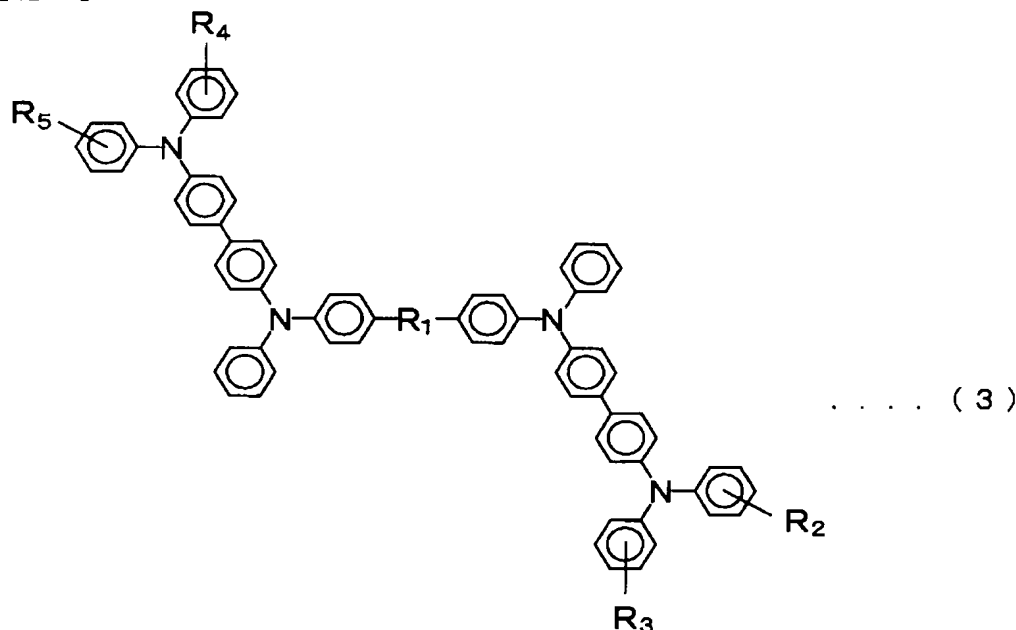
40

50

化合物からなるホール輸送性材料と電子輸送性材料と発光添加材料とを混合してなる発光層（５０）を挟んでなる有機ＥＬ素子において、電子輸送性材料は、ガラス転移温度が１００℃以上のものであり、ホール輸送性材料を構成する３級アミン化合物は、下記構造式（３）で表される化合物であることを特徴としている。

【００５７】

【化９】



ここで、構造式（３）において、Ｒ１は下記構造式（４）もしくは下記構造式（５）で示される基である。

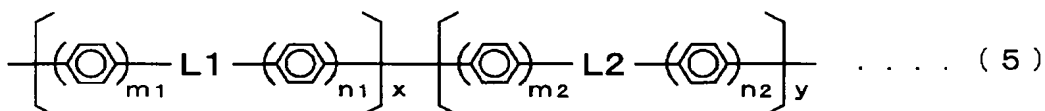
【００５８】

【化１０】



【００５９】

【化１１】



これら構造式（４）、（５）中、１、 m_1 、 m_2 、 n_1 および n_2 は１以上の整数であり、 x は１以上の整数であり、 y は０または１以上の整数であり、Ｌ１およびＬ２はアセン化合物であり、Ｒ２、Ｒ３、Ｒ４、Ｒ５はアルキル基もしくはアリール基もしくは水素である。

【００６０】

この構造式（３）に示される３級アミン化合物は、サイクリックボルタンメトリー法により求められる酸化電位が複数存在するとともにこれら複数の酸化電位における第１酸化電位と第２酸化電位との電位差が０．２２Ｖ以上の値を有し、且つガラス転移温度が１００℃以上のものである。また、電子輸送性材料は、ガラス転移温度が１００℃以上のものである。

【００６１】

それによれば、発光層（５０）中のホール輸送性材料および電子輸送性材料のガラス転

10

20

30

40

50

移温度が100℃以上であるため、100℃以上の耐熱性を確保することができる。

【0062】

このような電位差の関係とすれば、ホール輸送性材料内にて第1酸化電位から第2酸化電位へのホールの移動を抑制することができ、ホールの電子輸送性材料への移動を抑制でき、電子輸送性材料の劣化を抑制できると考えられ、実際に、輝度寿命の向上が図れることが確認できた。

【0063】

このように、本発明によれば、一对の電極(20、80)間に、ホール輸送性材料と電子輸送性材料と発光添加材料とを混合してなる発光層(50)を挟んでなる有機EL素子において、輝度寿命の向上と100℃以上の耐熱性の確保との両立を図ることができる。

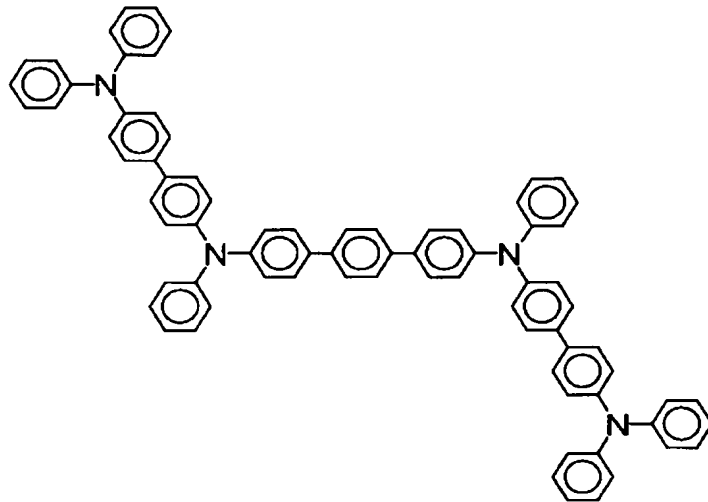
10

【0064】

ここで、構造式(3)に示される3級アミン化合物としては、より具体的には、請求項14に記載の発明のように、構造式(6)で表される化合物を採用することができる。それにより、請求項13の発明の作用効果を適切に発揮することができる。

【0065】

【化12】



..... (6)

20

30

また、ホール輸送性材料と電子輸送性材料と発光添加材料とを混合してなる発光層(50)については、陰極(80)側よりも陽極(20)側においてホール輸送性材料の混合比率が大きくなるように、混合比率が異なる複数の層が積層された構造としたところ、輝度寿命の向上が図れることが確認できた。

【0066】

この場合に、複数の層に添加される発光添加材料(発光添加色素)を、当該複数の層毎に異なるものを選択することによって、白色のような混色発光も可能である。

【0067】

さらに、このように発光層(50)において、添加される発光添加色素が異なるものからなるような複数の発光層が積層された構造である場合において、発光添加色素が青色発光であるような青色発光層が含まれる場合には、青色発光層を陰極側に配置し、青色発光よりも長波長発光を有する発光層を陽極側に配置することにより輝度寿命の向上が図れることも確認できた。

40

【0068】

なお、上記各手段の括弧内の符号は、後述する実施形態に記載の具体的手段との対応関係を示す一例である。

【発明を実施するための最良の形態】

【0069】

(第1実施形態)

50

以下、本発明を図に示す実施形態について説明する。図1は本発明の実施形態に係る有機EL素子S1の概略断面構成を示す図である。透明なガラス等からなる基板10の上に、インジウム-錫の酸化物（以下、ITOという）等の透明導電膜からなる陽極20が形成されている。

【0070】

陽極20の上には、結晶性を有する有機材料として銅フタロシアニン（以下、CuPcという）などのホール注入性材料からなる正孔注入層30が形成され、正孔注入層30の上には、3級アミン化合物など等のホール輸送性材料からなる正孔輸送層40が形成されている。

【0071】

ここで、陽極20としてITO膜を用いた場合、そのITO膜の平均表面粗さRaが2nm以下であり、10点平均表面粗さRzが20nm以下であることが好ましい。これらの表面粗さRa、RzはJIS（日本工業規格）に定義されたものである。

【0072】

陽極20の上に位置する結晶性の有機材料としての正孔注入層30を、結晶性が高く安定した膜に成膜するためには、陽極20の表面粗度が重要となる。当該ITO膜のRaを2nm以下、Rzを20nm以下とすることは、本発明者らの検討の結果によるものである。

【0073】

そして、正孔輸送層40の上には、3級アミン化合物からなるホール輸送性材料と電子輸送性材料とをホスト材料とし、これにドーパントとして発光添加材料を混合してなる発光層50が形成されている。

【0074】

この発光層50の上には、トリス（8-キノリノラト）アルミニウム（以下、Alq3という）等の電子輸送性材料からなる電子輸送層60が形成されている。さらに、電子輸送層60の上には、LiF（フッ化リチウム）等からなる電子注入層70が形成され、その上には、Al等の金属等からなる陰極80が形成されている。

【0075】

こうして、一对の電極20、80の間には、正孔注入層30、正孔輸送層40、発光層50、電子輸送層60および電子注入層70が積層されて挟まれており、有機EL素子S1が形成されている。

【0076】

この有機EL素子S1においては、陽極20と陰極80との間に電界を印加し、陽極20からホールが、一方、陰極80から電子がそれぞれ発光層50へ注入、輸送され、発光層50にて電子とホールとが再結合し、そのときのエネルギーによって発光層50が発光するものである。そして、その発光は例えば、基板10側から取り出され視認されるようになっている。

【0077】

また、この有機EL素子S1は、基板10の上にスパッタ法や蒸着法等により各層20～80を順次成膜することにより製造することができる。ここで、正孔注入層30、正孔輸送層40、発光層50、電子輸送層60といった有機層は蒸着法により成膜される。

【0078】

ここで、本実施形態の発光層50は、3級アミン化合物からなるホール輸送性材料と電子輸送性材料と発光添加材料とを混合してなるが、ここに用いられるホール輸送性材料としての3級アミン化合物および電子輸送性材料は、100℃以上の耐熱性の確保を図る目的でガラス転移温度が100℃以上のものとしている。

【0079】

また、輝度寿命の向上を図る目的で、発光層50におけるホール輸送性材料としての3級アミン化合物は、サイクリックボルタンメトリー法により求められる酸化電位が複数存在するとともにこれら複数の酸化電位における第1酸化電位と第2酸化電位との電位差が

10

20

30

40

50

0.22 V以上の値を有するものとしている。なお、以下、この第1酸化電位と第2酸化電位との電位差を「酸化電位差」という。

【0080】

このようなガラス転移温度および酸化電位差を有するホール輸送性材料としての3級アミン化合物は、分子内にトリフェニルアミンを4個有するものが採用される。

【0081】

さらに、このようなガラス転移温度および酸化電位差を有する3級アミン化合物のうち、発光層50の成膜時の材料加熱によって熱的な分解を抑制するのに好ましい3級アミン化合物としては、分子内のトリフェニルアミンのフェニル基におけるオルト位に置換基を有さないものを採用する。

【0082】

また、同じような3級アミン化合物としては、分子内のトリフェニルアミンのフェニル基におけるオルト位に置換基を有し、且つ分子量が1100未満であるものを採用する。

【0083】

また、混合ホストを用いた発光層50の場合、単一ホストの発光層よりも輝度寿命は向上するものの、材料の組合せによっては発光効率が低くなる場合が生じるが、このような発光効率の低下を抑制するためには、3級アミン化合物としては、イオン化ポテンシャルが5.45 eV以上のものであることが好ましい。

【0084】

また、輝度寿命低下の抑制をより効果的に行うために、3級アミン化合物としては、サイクリックボルタンメトリー法により測定される酸化還元曲線の酸化側の曲線の形状と還元側の曲線の形状とが対称なものであることが好ましい。

【0085】

さらに、本実施形態の発光層50では、輝度寿命の向上のために、電子輸送性材料は、ホール輸送性材料とのイオン化ポテンシャルの差が0.35 eV以上のものであることが好ましい。

【0086】

また、本実施形態においては、上記した発光層50におけるホール輸送性材料としての3級アミン化合物において、上記した酸化電位差の関係を満たさない場合であっても、次に述べるような独自の製法を採用することにより、輝度寿命の向上と100℃以上の耐熱性の確保との両立を図ることができる。

【0087】

そのような独自の製法とは、有機EL素子S1の製造方法のうち発光層50の製法に関わるものであり、まず、ホール輸送性材料を構成する3級アミン化合物として、分子内にトリフェニルアミンを4個有するとともにガラス転移温度が100℃以上であるものを用いる。

【0088】

また、電子輸送性材料として、ホール輸送性材料とのイオン化ポテンシャルの差が0.35 eV以上であって且つガラス転移温度が100℃以上であるものを用いる。

【0089】

そして、発光層50を形成する際に、電子輸送性材料を薄膜とした場合において当該薄膜の蛍光スペクトルのピークがスペクトルの立ち上がりの値よりも20 nm以上の位置にあるときに、当該立ち上がりの値から20 nm未満の位置に当該薄膜の蛍光スペクトルのピークまたはショルダーが発現するように、電子輸送性材料の成膜条件を制御する。このような製法を採用すれば、輝度寿命の向上と100℃以上の耐熱性の確保との両立を図ることができる。

【0090】

具体的に、発光層50を形成する際に、電子輸送性材料の成膜条件を制御することは、電子輸送性材料の材料加熱温度を制御することにより行うことができる。

【0091】

10

20

30

40

50

つまり、発光層 50 は、ホール輸送性材料、電子輸送性材料、発光添加材料の 3 元共蒸着で行われ、各材料にて材料加熱温度を設定して行うが、このとき電子輸送性材料の材料加熱温度を変化させる。

【0092】

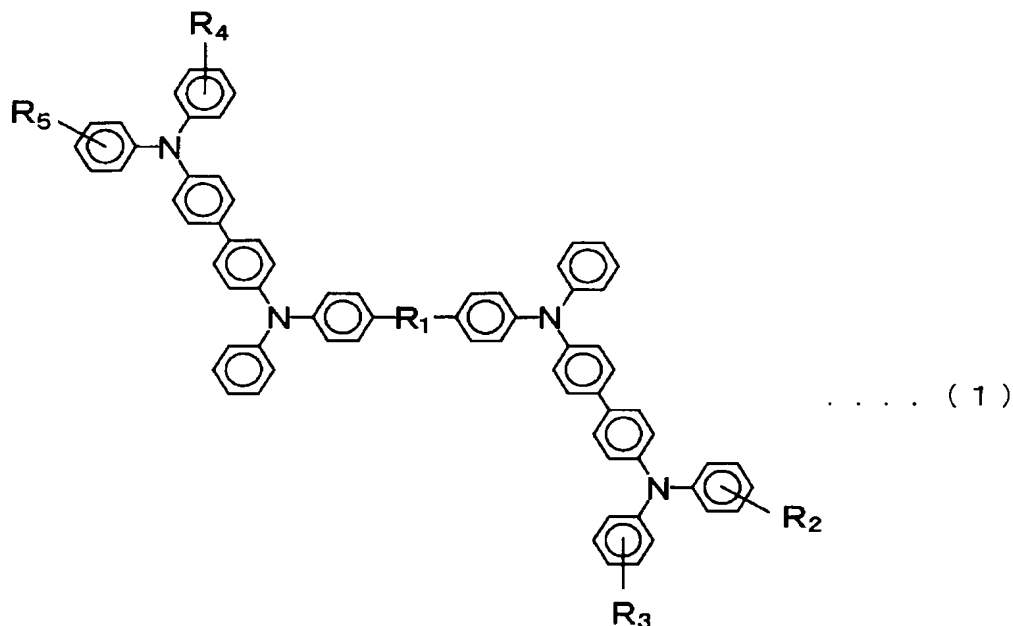
それによって、電子輸送性材料を薄膜とした場合において当該薄膜の蛍光スペクトルのピークがスペクトルの立ち上がりの値よりも 20 nm 以上の位置にあるものであっても、当該材料加熱温度の変更によって当該立ち上がりの値から 20 nm 未満の位置に当該薄膜の蛍光スペクトルのピークまたはショルダーが発現する。

【0093】

また、この独自の製法において用いられる発光層 50 のホール輸送性材料である 3 級アミン化合物としては、下記構造式 (1) で表されるものを採用することができる。

【0094】

【化 13】



ここで、構造式 (1) において、R1 は下記構造式 (2) で示される基である。

【0095】

【化 14】



ここで、構造式 (2) 中、n は 0 を含む 0 以上の整数であり、L1 は飽和鎖式炭化水素、飽和環状炭化水素、飽和多環状炭化水素、フルオレンのいずれかであり、L2 および L3 は不飽和鎖式炭化水素もしくは不飽和環状炭化水素であり、

R2、R3、R4、R5 はアルキル基もしくはアリール基もしくは水素である。

【0096】

この構造式 (1) に示される 3 級アミン化合物としては、具体的には、後述する化合物 1、2 (後述の図 2 参照) 等が挙げられる。

【0097】

さらに、この独自の製法においても、発光層 50 の 3 級アミン化合物としては、イオン化ポテンシャルが 5.45 eV 以上のものを用いることが好ましい。また、同 3 級アミン化合物として、サイクリックボルタンメトリー法により測定される酸化還元曲線の酸化側の曲線の形状と還元側の曲線の形状とが対称なものを用いることが好ましい。

【0098】

[検討例]

ここで、本実施形態における発光層50の構成等について、具体的な化合物を用いて検証した検討例を参照して、より詳細に述べる。なお、本実施形態は、これら検討例によって限定されるものではない。

【0099】

[検討例に用いた発光層の構成材料]

図2～図5に、検討例に用いた発光層50の構成材料としての化合物1～10を挙げておく。ここで、化合物1、2、3（以上、図2参照）、化合物4、5、6（以上、図3参照）、および化合物7（図4参照）はホール輸送性材料であり、化合物8（図4参照）および化合物10（図5参照）は電子輸送性材料であり、化合物9（図5参照）は青色系の発色を行うスチリルアミン誘導体であり発光添加材料である。

10

【0100】

このうち公知の化合物である化合物8、9、10以外の化合物1～7について合成法を示しておく。

【0101】

[化合物1]（図2参照）

化合物1：9，9-ビス{4-[4'-(4-ジフェニルアミノフェニル)トリフェニルアミノ]}フルオレンの合成について。

【0102】

アセトアニリド20.3g（0.15モル）と4，4'-ジヨードビフェニル73.1g（0.18モル）、無水炭酸カリウム22.1g（0.16モル）、銅粉2.16g（0.034モル）、ニトロベンゼン35mlを混合し、190～205℃で10時間反応させた。

20

【0103】

反応生成物をトルエン200mlで抽出し、不溶分をろ別除去後、濃縮乾固した。これをカラムクロマトにより精製して（担体；シリカゲル、溶離液；トルエン／酢酸エチル＝6／1）、N-(4'-ヨード-4-ビフェニル)アセトアニリド40.2g（収率64.8%）を得た。

【0104】

続いて、N-(4'-ヨード-4-ビフェニル)アセトアニリド13.2g（0.032モル）、ジフェニルアミン6.60g（0.039モル）、無水炭酸カリウム5.53g（0.040モル）及び銅粉0.45g（0.007モル）、ニトロベンゼン10mlを混合し、200～212℃で15時間反応させた。

30

【0105】

反応生成物をトルエン100mlで抽出し、不溶分をろ別除去した後、濃縮してオイル状物とした。オイル状物はイソアミルアルコール60mlに溶解し、水1ml、85%水酸化カリウム2.64g（0.040モル）を加え、130℃で加水分解した。水蒸気蒸留でイソアミルアルコールを留去後、トルエン250mlで抽出し、水洗、乾燥して濃縮した。

40

【0106】

濃縮物はカラムクロマトにより精製して（担体；シリカゲル、溶離液；トルエン／n-ヘキサン＝1／2）、N，N，N'-トリフェニルベンジジン10.5g（収率72.2%）を得た。

【0107】

更に、N，N，N'-トリフェニルベンジジン8.66g（0.021モル）、9，9-ビス-(4-ヨードフェニル)フルオレン5.7g（0.01モル）、無水炭酸カリウム2.90g（0.021モル）、銅粉0.32g（0.005モル）、ニトロベンゼン10mlを混合し、195～210℃で20時間反応させた。

【0108】

50

反応生成物をトルエン140mlで抽出し、不溶分をろ別、濃縮後、n-ヘキサン120mlを加えて粗結晶を取りだした。粗結晶は、カラムクロマトにより精製して（担体；シリカゲル、溶離液；トルエン／n-ヘキサン＝1／2）、9,9-ビス〔4-〔4'-（4-ジフェニルアミノフェニル）トリフェニルアミノ〕〕フルオレン5.7g（収率；50.0%）を得た。

【0109】

〔化合物2〕（図2参照）

化合物2：N,N'-ビス〔4-（4'-ジフェニルアミノビフェニル）〕-N,N'-ジフェニル-1,1'-ビス（4-アミノフェニル）-メチレンの合成について。

【0110】

アセトアニリド20.3g（0.15モル）と4,4'-ジヨードビフェニル73.1g（0.18モル）、無水炭酸カリウム22.1g（0.16モル）、銅粉2.16g（0.034モル）、ニトロベンゼン35mlを混合し、190～205℃で10時間反応させた。

【0111】

反応生成物をトルエン200mlで抽出し、不溶分をろ別除去後、濃縮乾固した。これをカラムクロマトにより精製して（担体；シリカゲル、溶離液；トルエン／酢酸エチル＝6／1）、N-〔4-（4'-ヨードビフェニル）〕アセトアニリド40.2g（収率64.8%）を得た。

【0112】

続いて、N-〔4-（4'-ヨードビフェニル）〕アセトアニリド13.2g（0.032モル）、ジフェニルアミン6.60g（0.039モル）、無水炭酸カリウム5.53g（0.040モル）及び銅粉0.45g（0.007モル）、ニトロベンゼン10mlを混合し、200～212℃で15時間反応させた。

【0113】

反応生成物をトルエン100mlで抽出し、不溶分をろ別除去した後、濃縮してオイル状物とした。オイル状物はイソアミルアルコール60mlに溶解し、水1ml、85%水酸化カリウム2.64g（0.040モル）を加え、130℃で加水分解した。水蒸気蒸留でイソアミルアルコールを留去後、トルエン250mlで抽出し、水洗、乾燥して濃縮した。

【0114】

濃縮物はカラムクロマトにより精製して（担体；シリカゲル、溶離液；トルエン／n-ヘキサン＝1／2）、N,N,N'-トリフェニルベンジジン10.5g（収率72.2%）を得た。

【0115】

更に、N,N,N'-トリフェニルベンジジン8.66g（0.021モル）、（4,4'-ジヨード）メチレンビフェニル4.20g（0.01モル）、無水炭酸カリウム2.90g（0.021モル）、銅粉0.32g（0.005モル）、ニトロベンゼン10mlを混合し、195～210℃で20時間反応させた。

【0116】

反応生成物をトルエン140mlで抽出し、不溶分をろ別、濃縮後、n-ヘキサン120mlを加えて粗結晶を取りだした。粗結晶は、カラムクロマトにより精製して（担体；シリカゲル、溶離液；トルエン／n-ヘキサン＝1／2）、N,N'-ビス〔4-（4'-ジフェニルアミノビフェニル）〕-N,N'-ジフェニル-1,1'-ビス（4-アミノフェニル）-メチレン4.95g（収率；50.0%）を得た。

【0117】

〔化合物3〕（図2参照）

化合物3：N,N'-ビス〔4-（4'-ジフェニルアミノビフェニル）〕-N,N'-ジフェニル-〔1,1'-（3,3'-ジメチル）-ビフェニル-4,4'-ジアミン〕の合成について。

10

20

30

40

50

【0118】

アセトアニリド20.3g(0.15モル)と4,4'-ジヨードビフェニル73.1g(0.18モル)、無水炭酸カリウム22.1g(0.16モル)、銅粉2.16g(0.034モル)、ニトロベンゼン35mlを混合し、190~205℃で10時間反応させた。

【0119】

反応生成物をトルエン200mlで抽出し、不溶分をろ別除去した後、濃縮乾固した。これをカラムクロマトにより精製して(担体;シリカゲル、溶離液;トルエン/酢酸エチル=6/1)、N-[4-(4'-ヨードビフェニル)]アセトアニリド40.2g(収率64.8%)を得た。

10

【0120】

続いて、N-[4-(4'-ヨードビフェニル)]アセトアニリド13.2g(0.032モル)、ジフェニルアミン6.60g(0.039モル)、無水炭酸カリウム5.53g(0.040モル)及び銅粉0.45g(0.007モル)、ニトロベンゼン10mlを混合し、200~212℃で15時間反応させた。

【0121】

反応生成物をトルエン100mlで抽出し、不溶分をろ別除去した後、濃縮してオイル状物とした。オイル状物はイソアミルアルコール60mlに溶解し、水1ml、85%水酸化カリウム2.64g(0.040モル)を加え、130℃で加水分解した。水蒸気蒸留でイソアミルアルコールを留去後、トルエン250mlで抽出し、水洗、乾燥して濃縮した。

20

【0122】

濃縮物はカラムクロマトにより精製して(担体;シリカゲル、溶離液;トルエン/n-ヘキサン=1/2)、N,N,N'-トリフェニルベンジジン10.5g(収率72.2%)を得た。

【0123】

更に、N,N,N'-トリフェニルベンジジン8.66g(0.021モル)、3,3'-ジメチル-4,4'-ジヨードビフェニル4.34g(0.01モル)、無水炭酸カリウム2.90g(0.021モル)、銅粉0.32g(0.005モル)、ニトロベンゼン10mlを混合し、195~210℃で20時間反応させた。

30

【0124】

反応生成物をトルエン140mlで抽出し、不溶分をろ別、濃縮した後、n-ヘキサン120mlを加えて粗結晶を取り出した。粗結晶は、カラムクロマトにより精製して(担体;シリカゲル、溶離液;トルエン/n-ヘキサン=1/2)、N,N'-ビス[4-(4'-ジフェニルアミノ)ビフェニル]-N,N'-ジフェニル-[1,1'-(3,3'-ジメチル)-ビフェニル-4,4'-ジアミン]4.31g(収率;43.0%)を得た。

【0125】

[化合物4] (図3参照)

化合物4: N,N'-ビス{4-[(1-ナフチル)フェニルアミノ]フェニル}-N,N'-ジフェニルベンジジンの合成について。

40

【0126】

アセトアニリド20.3g(0.15モル)と1,4-ジヨードベンゼン59.4g(0.18モル)、無水炭酸カリウム22.1g(0.16モル)、銅粉2.16g(0.034モル)、ニトロベンゼン35mlを混合し、190~205℃で10時間反応させた。

【0127】

反応生成物をトルエン200mlで抽出し、不溶分をろ別除去した後、濃縮乾固した。これをカラムクロマトにより精製して(担体;シリカゲル、溶離液;トルエン/酢酸エチル=6/1)、N-(4-ヨードフェニル)アセトアニリド30.3g(収率60%)を得た。

50

得た。

【0128】

続いて、N-(4-ヨードフェニル)アセトアニリド10.8g(0.032モル)、(1-ナフチル)フェニルアミン8.0g(0.039モル)、無水炭酸カリウム5.53g(0.040モル)及び銅粉0.45g(0.007モル)、ニトロベンゼン10mlを混合し、200~212℃で15時間反応させた。

【0129】

反応生成物をトルエン100mlで抽出し、不溶分をろ別除去後、濃縮してオイル状物とした。オイル状物はイソアミルアルコール60mlに溶解し、水1ml、85%水酸化カリウム2.64g(0.040モル)を加え、130℃で加水分解した。

10

【0130】

水蒸気蒸留でイソアミルアルコールを留去後、トルエン250mlで抽出し、水洗、乾燥して濃縮した。濃縮物はカラムクロマトにより精製して(担体;シリカゲル、溶離液;トルエン/n-ヘキサン=1/2)、N,N'-ジフェニル-N-(1-ナフチル)-1,4-フェニレンジアミン8.6g(収率70.0%)を得た。

【0131】

さらに、N,N'-ジフェニル-N-(1-ナフチル)-1,4-フェニレンジアミン8.11g(0.021モル)、4,4'-ジヨードビフェニル4.06g(0.01モル)、無水炭酸カリウム2.90g(0.021モル)、銅粉0.32g(0.005モル)、ニトロベンゼン10mlを混合し、195~210℃で20時間反応させた。

20

【0132】

反応生成物をトルエン140mlで抽出し、不溶分をろ別、濃縮後、n-ヘキサン120mlを加えて粗結晶を取り出した。粗結晶は、カラムクロマトにより精製して(担体;シリカゲル、溶離液;トルエン/n-ヘキサン=1/2)、N,N'-ビス{4-[(1-ナフチル)フェニルアミノ]フェニル}-N,N'-ジフェニルベンジジン4.2g(収率;45.0%)を得た。

【0133】

[化合物5] (図3参照)

化合物5: 4,4',4''-トリス[(1-ナフチル)フェニルアミノ]トリフェニルアミンの合成について。

30

【0134】

200mlの反応容器に4,4',4''-トリヨードトリフェニルアミン28.7g(0.046モル)とN-(1-ナフチル)-アニリン50.4g(0.23モル)と無水炭酸カリウム44.2g(0.32モル)、銅粉4.32g(0.068モル)とデカリン50mlを加え、Ar雰囲気中、オイルバスの温度220℃で24時間加熱した。

【0135】

反応終了後、トルエンを200ml加え、濾過して不溶物を取り除き、濾液を水で洗浄し硫酸ナトリウムで乾燥した。乾燥後、この濾液より溶媒を留去し、残査を4回シリカゲルカラム精製(展開溶媒:n-ヘキサン/トルエン混合溶媒)し、ヘキサン/トルエン混合溶媒、酢酸エチルより再結晶を繰り返し、真空乾燥した後、4,4',4''-トリス[(1-ナフチル)フェニルアミノ]トリフェニルアミン24.7g(収率60.0%)を得た。

40

【0136】

昇華精製により、高純度な4,4',4''-トリス[(1-ナフチル)フェニルアミノ]トリフェニルアミンを得た(昇華精製収率:70.0%)。

【0137】

[化合物6] (図3参照)

化合物6: N,N'-ジ(1-ナフチル)-N,N'-ジフェニルベンジジンの合成について。

【0138】

50

(1-ナフチル)フェニルアミン 4.6 g (0.021 モル)、4,4'-ジヨードビフェニル 4.06 g (0.01 モル)、無水炭酸カリウム 2.90 g (0.021 モル)、銅粉 0.32 g (0.005 モル)、ニトロベンゼン 10 ml を混合し、195~210℃で20時間反応させた。

【0139】

反応生成物をトルエン 140 ml で抽出し、不溶分をろ別、濃縮後、n-ヘキサン 120 ml を加えて粗結晶を取り出した。粗結晶は、カラムクロマトにより精製して(担体; シリカゲル、溶離液; トルエン/n-ヘキサン=1/2)、N,N'-ジ(1-ナフチル)-N,N'-ジフェニルベンジジン 2.6 g (収率; 45.0%) を得た。

【0140】

[化合物7] (図4参照)

化合物7: N,N'-ビス[4-(4'-ジフェニルアミノビフェニル)]-N,N'-ジフェニルベンジジンの合成について。

【0141】

アセトアニリド 20.3 g (0.15 モル) と 4,4'-ジヨードビフェニル 73.1 g (0.18 モル)、無水炭酸カリウム 22.1 g (0.16 モル)、銅粉 2.16 g (0.034 モル)、ニトロベンゼン 35 ml を混合し、190~205℃で10時間反応させた。

【0142】

反応生成物をトルエン 200 ml で抽出し、不溶分をろ別除去後、濃縮乾固した。これをカラムクロマトにより精製して(担体; シリカゲル、溶離液; トルエン/酢酸エチル=6/1)、N-[4-(4'-ヨードビフェニル)]アセトアニリド 40.2 g (収率 64.8%) を得た。

【0143】

続いて N-[4-(4'-ヨードビフェニル)]アセトアニリド 13.2 g (0.032 モル)、ジフェニルアミン 6.60 g (0.039 モル)、無水炭酸カリウム 5.53 g (0.040 モル) 及び銅粉 0.45 g (0.007 モル)、ニトロベンゼン 10 ml を混合し、200~212℃で15時間反応させた。

【0144】

反応生成物をトルエン 100 ml で抽出し、不溶分をろ別除去した後、濃縮してオイル状物とした。オイル状物はイソアミルアルコール 60 ml に溶解し、水 1 ml、85% 水酸化カリウム 2.64 g (0.040 モル) を加え、130℃で加水分解した。水蒸気蒸留でイソアミルアルコールを留去後、トルエン 250 ml で抽出し、水洗、乾燥して濃縮した。

【0145】

濃縮物はカラムクロマトにより精製して(担体; シリカゲル、溶離液; トルエン/n-ヘキサン=1/2)、N,N,N'-トリフェニルベンジジン 10.5 g (収率 72.2%) を得た。

【0146】

更に、N,N,N'-トリフェニルベンジジン 8.66 g (0.021 モル)、4,4'-ジヨードビフェニル 4.06 g (0.01 モル)、無水炭酸カリウム 2.90 g (0.021 モル)、銅粉 0.32 g (0.005 モル)、ニトロベンゼン 10 ml を混合し、195~210℃で20時間反応させた。

【0147】

反応生成物をトルエン 140 ml で抽出し、不溶分をろ別、濃縮後、n-ヘキサン 120 ml を加えて粗結晶を取り出した。粗結晶は、カラムクロマトにより精製して(担体; シリカゲル、溶離液; トルエン/n-ヘキサン=1/2)、N,N'-ビス[4-(4'-ジフェニルアミノビフェニル)]-N,N'-ジフェニルベンジジン 4.73 g (収率; 48.5%) を得た。

【0148】

10

20

30

40

50

〔検討例に用いた化合物の物性等〕

以上のような化合物 1 ～ 10 のうち発光添加材料である化合物 9 を除く、化合物 1 ～ 8、10 の物性値について述べておく。

【0149】

まず、ホール輸送性材料である化合物 1 ～ 7 について述べる。ガラス転移温度 (T_g) については、化合物 1 は 162℃、化合物 2 は 133℃、化合物 3 は 139℃、化合物 4 は 132℃、化合物 5 は 112℃、化合物 6 は 96℃、化合物 7 は 144℃である。化合物 6 を除く化合物 1 ～ 5、7 がガラス転移温度が 100℃以上である。

【0150】

化合物 1 ～ 7 のイオン化ポテンシャル (I_p) については、化合物 1 は 5.50 eV、化合物 2 は 5.50 eV、化合物 3 は 5.50 eV、化合物 4 は 5.30 eV、化合物 5 は 5.20 eV、化合物 6 は 5.47 eV、化合物 7 は 5.40 eV である。化合物 4、5、7 を除く化合物 1 ～ 3、6 がイオン化ポテンシャルが 5.45 eV 以上である。なお、イオン化ポテンシャルの測定は、ここでは、理研計器製の光電子測定装置 (AC-2) を用いた。

10

【0151】

化合物 1 ～ 7 の酸化電位については、一般に知られているサイクリックボルタンメトリー法、すなわち、発光層 50 のホール輸送性材料である 3 級アミン化合物を含む溶液に電位変化を与えるという方法により測定した。

【0152】

その結果、酸化電位差 (第 1 酸化電位と第 2 酸化電位との電位差) については、化合物 1 は 0.18 V、化合物 2 は 0.2 V、化合物 3 は 0.23 V、化合物 4 は 0.51 V、化合物 5 は 0.23 V、化合物 6 は 0.25 V、化合物 7 は 0.19 V である。化合物 1、2、7 を除く化合物 3 ～ 6 が酸化電位差が 0.22 V 以上である。

20

【0153】

また、3 級アミン化合物である化合物 1 ～ 7 のうち、サイクリックボルタンメトリー法により測定される酸化還元曲線の酸化側の曲線の形状と還元側の曲線の形状とが対称なものは、化合物 4、5 を除く化合物 1 ～ 3、6、7 であった。

【0154】

サイクリックボルタンメトリー法による酸化電位の測定の一例として、化合物 3 の測定結果を図 6 に示し、化合物 4 の測定結果を図 7 に示す。ここで、サイクリックボルタンメトリー法の測定条件は次に示すとおりである。

30

【0155】

参照電極：飽和カロメル電極、作用電極：白金電極、対電極：白金電極、支持電解質：塩素酸テトラ n -ブチルアンモニウム、測定試料：測定試料が 1 mmol/l で支持電解質が 0.1 mmol/l の塩化メチレン溶液、測定条件：室温でスイープ速度 100 mV/sec (三角波)。

【0156】

図 6、図 7 において、最も小さい第 1 酸化電位 E_1 と 2 番目に小さい第 2 酸化電位 E_2 との差が酸化電位差となる。また、図 6 に示す化合物 3 では、測定された酸化還元曲線の酸化側の曲線の形状と還元側の曲線の形状とが対称であるのに対し、図 7 に示す化合物 4 では、測定された酸化還元曲線の酸化側の曲線の形状と還元側の曲線の形状とが非対称である。

40

【0157】

以上の 3 級アミン化合物である化合物 1 ～ 7 のうち、ガラス転移温度が 100℃以上であり且つサイクリックボルタンメトリー法により求められる酸化電位差が 0.22 V 以上の値を有するものは、化合物 3、4、5 である。そして、これら化合物 3、4、5 は、いずれも分子内にトリフェニルアミンを 4 個有するものである。

【0158】

そして、これら化合物 3、4、5 のうち、分子内のトリフェニルアミンのフェニル基に

50

おけるオルト位に置換基を有さないものは化合物 4、5 であり、分子内のトリフェニルアミンのフェニル基におけるオルト位に置換基を有し且つ分子量が 1100 未満であるものは化合物 3 である。

【0159】

次に、電子輸送性材料である化合物 8、10 について述べる。ガラス転移温度 (T_g) については、化合物 8 は 175℃、化合物 10 は 164℃であり、両者ともガラス転移温度が 100℃以上である。

【0160】

化合物 8、10 のイオン化ポテンシャル (I_p) については、化合物 8 は 5.85 eV、化合物 10 は 5.75 eV である。イオン化ポテンシャルの測定は、ここでは、上記同様、理研計器製の光電子測定装置 (AC-2) を用いた。

10

【0161】

[輝度寿命および耐熱性等の検討結果]

次に、これら図 2～図 5 に示す化合物 1～10 を用いて、有機 EL 素子 S1 を作製し、輝度寿命や高温保存性 (耐熱性)、発光効率等について検証した。その結果は図 8、図 9 の表に示してある。

【0162】

具体的に、図 8、図 9 では各例について、次のような項目を示してある。各例における発光層 50 を構成するホール輸送性材料、電子輸送性材料、発光添加材料、発光層 50 を蒸着成膜する際における電子輸送性材料の材料加熱温度、輝度寿命、高温保存、発光効率、酸化電位差 (単位: V)、酸化還元曲線対称性、 T_g (単位: ℃)、 I_p (単位: eV)。

20

【0163】

ここで、輝度寿命は、各例にて作製された素子を 85℃環境下において初期輝度 400 cd/m²、1/64 デューティ駆動で耐久試験を行い、駆動時間が 400 時間後のときの輝度を初期輝度を 1 と規格化した規格化輝度で示している。

【0164】

高温保存は、100℃以上の耐熱性を調べたもので、100℃での保存試験によりダークスポットが発生したものについては「×」、発生しなかったものについては「○」としている。発光効率は、初期の発光効率、すなわち上記初期輝度 400 cd/m² のときの値 (単位: cd/A) である。

30

【0165】

また、酸化電位差、酸化還元曲線対称性、 T_g 、 I_p は、それぞれ各例のホール輸送性材料の酸化電位差、サイクリックボルタメトリー法により測定される酸化還元曲線の酸化側の曲線の形状と還元側の曲線の形状との対称性、ガラス転移温度、イオン化ポテンシャルである。ここで、酸化還元曲線対称性について対称なものは「○」、非対称なものは「×」としている。

【0166】

次に、図 8、図 9 に示される個々の検討例について、具体的な実施態様を示しておく。

【0167】

(検討例 1-1)

ガラス基板 10 上に陽極 20 として ITO 膜 (透明電極) を形成し、その表面を研磨して、Ra を約 1 nm、Rz を約 10 nm とした。

【0168】

陽極 20 の上に、結晶性を有する有機材料としての CuPc からなる正孔注入層 30 を 10 nm 形成した。正孔注入層 30 の上に、正孔輸送層 40 として 3 級アミン化合物である化合物 1 (図 2 参照) を 20 nm を形成した。

【0169】

その上に、発光層 50 として、3 級アミン化合物である化合物 1 と電子輸送性材料である化合物 8 (図 4 参照) と発光添加材料である化合物 9 (図 5 参照) とを、それぞれ 60

50

: 20 : 3 の重量比により 20 nm 形成した。ここでは、電子輸送性材料である化合物 8 の材料加熱温度は 260 °C に設定した。

【0170】

電子輸送層 60 としてトリス (8-キノリノラト) アルミニウムを 20 nm、電子注入層 70 に LiF、陰極 80 に Al を順次成膜し、乾燥室素雰囲気内で封止缶で密封し有機 EL 素子を得た。

【0171】

この素子を、85 °C 環境下において初期輝度 400 cd/m²、1/64 デューティー駆動で耐久試験を行った。その結果は図 8 に示すとおりであった。さらに、100 °C 環境下での保存試験においては、500 hr を超えても顕著なダークスポットの発生はなかった。

10

【0172】

(検討例 1-2)

上記検討例 1-1 と同様の素子構造において、発光層 50 を成膜する際に電子輸送性材料である化合物 8 の材料加熱温度を 280 °C と高く設定し、素子を形成した。

【0173】

この素子を、85 °C 環境下において初期輝度 400 cd/m²、1/64 デューティー駆動で耐久試験を行った。その結果は図 8 に示すとおりであった。さらに、100 °C 環境下での保存試験においては、500 hr を超えても顕著なダークスポットの発生はなかった。

20

【0174】

(検討例 2-1)

上記検討例 1-1 の素子構造および素子形成条件において、正孔輸送層 40 および発光層 50 に用いる 3 級アミン化合物を化合物 2 (図 2 参照) に替えたこと以外は上記検討例 1-1 と同様にして素子を作製した。

【0175】

この素子を、85 °C 環境下において初期輝度 400 cd/m²、1/64 デューティー駆動で耐久試験を行った。その結果は図 8 に示すとおりであった。さらに、100 °C 環境下での保存試験においては、500 hr を超えても顕著なダークスポットの発生はなかった。

30

【0176】

(検討例 2-2)

上記検討例 1-2 の素子構造および素子形成条件において、正孔輸送層 40 および発光層 50 に用いる 3 級アミン化合物を化合物 2 (図 2 参照) に替えたこと以外は上記検討例 1-2 と同様にして素子を作製した。

【0177】

この素子を、85 °C 環境下において初期輝度 400 cd/m²、1/64 デューティー駆動で耐久試験を行った。その結果は図 8 に示すとおりであった。さらに、100 °C 環境下での保存試験においては、500 hr を超えても顕著なダークスポットの発生はなかった。

40

【0178】

(検討例 3-1)

上記検討例 1-1 の素子構造および素子形成条件において、正孔輸送層 40 および発光層 50 に用いる 3 級アミン化合物を化合物 3 (図 2 参照) に替えたこと以外は上記検討例 1-1 と同様にして素子を作製した。

【0179】

この素子を、85 °C 環境下において初期輝度 400 cd/m²、1/64 デューティー駆動で耐久試験を行った。その結果は図 8 に示すとおりであった。さらに、100 °C 環境下での保存試験においては、500 hr を超えても顕著なダークスポットの発生はなかった。

50

【0180】

(検討例3-2)

上記検討例1-2の素子構造および素子形成条件において、正孔輸送層40および発光層50に用いる3級アミン化合物を化合物3(図2参照)に替えたこと以外は上記検討例1-2と同様にして素子を作製した。

【0181】

この素子を、85℃環境下において初期輝度400cd/m²、1/64デューティー駆動で耐久試験を行った。その結果は図8に示すとおりであった。さらに、100℃環境下での保存試験においては、500hrを超えても顕著なダークスポットの発生はなかった。

10

【0182】

(検討例4-1)

上記検討例1-1の素子構造および素子形成条件において、正孔輸送層40および発光層50に用いる3級アミン化合物を化合物4(図3参照)に替えたこと以外は上記検討例1-1と同様にして素子を作製した。

【0183】

この素子を、85℃環境下において初期輝度400cd/m²、1/64デューティー駆動で耐久試験を行った。その結果は図8に示すとおりであった。さらに、100℃環境下での保存試験においては、500hrを超えても顕著なダークスポットの発生はなかった。

20

【0184】

(検討例4-2)

上記検討例1-2の素子構造および素子形成条件において、正孔輸送層40および発光層50に用いる3級アミン化合物を化合物4(図3参照)に替えたこと以外は上記検討例1-2と同様にして素子を作製した。

【0185】

この素子を、85℃環境下において初期輝度400cd/m²、1/64デューティー駆動で耐久試験を行った。その結果は図8に示すとおりであった。さらに、100℃環境下での保存試験においては、500hrを超えても顕著なダークスポットの発生はなかった。

30

【0186】

(検討例5-1)

上記検討例1-1の素子構造および素子形成条件において、正孔輸送層40および発光層50に用いる3級アミン化合物を、スターバスト系トリフェニルアミン誘導体である化合物5(図3参照)に替えたこと以外は、上記検討例1-1と同様にして、素子を作製した。

【0187】

この素子を、85℃環境下において初期輝度400cd/m²、1/64デューティー駆動で耐久試験を行った。その結果は図8に示すとおりであった。さらに、100℃環境下での保存試験においては、500hrを超えても顕著なダークスポットの発生はなかった。

40

【0188】

(検討例5-2)

上記検討例1-2の素子構造および素子形成条件において、正孔輸送層40および発光層50に用いる3級アミン化合物を、スターバスト系トリフェニルアミン誘導体である化合物5(図3参照)に替えたこと以外は、上記検討例1-2と同様にして、素子を作製した。

【0189】

この素子を、85℃環境下において初期輝度400cd/m²、1/64デューティー駆動で耐久試験を行った。その結果は図8に示すとおりであった。さらに、100℃環境

50

下での保存試験においては、500hrを超えても顕著なダークスポットの発生はなかった。

【0190】

(検討例6-1)

上記検討例1-1の素子構造および素子形成条件において、正孔輸送層40および発光層50に用いる3級アミン化合物を、トリフェニルアミン誘導体である化合物6(図3参照)に替えたこと以外は、上記検討例1-1と同様にして素子を作製した。

【0191】

この素子を、85℃環境下において初期輝度400cd/m²、1/64デューティー駆動で耐久試験を行った。その結果は図8に示すとおりであった。さらに、100℃環境下での保存試験においては、ダークスポットが発生した。

10

【0192】

(検討例6-2)

上記検討例1-2の素子構造および素子形成条件において、正孔輸送層40および発光層50に用いる3級アミン化合物を、トリフェニルアミン誘導体である化合物6(図3参照)に替えたこと以外は、上記検討例1-2と同様にして素子を作製した。

【0193】

この素子を、85℃環境下において初期輝度400cd/m²、1/64デューティー駆動で耐久試験を行った。その結果は図8に示すとおりであった。さらに、100℃環境下での保存試験においては、ダークスポットが発生した。

20

【0194】

(検討例7-1)

上記検討例1-1の素子構造および素子形成条件において、正孔輸送層40および発光層50に用いる3級アミン化合物を、トリフェニルアミン誘導体である化合物7(図4参照)に替えたこと以外は上記検討例1-1と同様にして素子を作製した。

【0195】

この素子を、85℃環境下において初期輝度400cd/m²、1/64デューティー駆動で耐久試験を行った。その結果は図8に示すとおりであった。さらに、100℃環境下での保存試験においては、500hrを超えても顕著なダークスポットの発生はなかった。

30

【0196】

(検討例7-2)

上記検討例1-2の素子構造および素子形成条件において、正孔輸送層40および発光層50に用いる3級アミン化合物を、トリフェニルアミン誘導体である化合物7(図4参照)に替えたこと以外は上記検討例1-2と同様にして素子を作製した。

【0197】

この素子を、85℃環境下において初期輝度400cd/m²、1/64デューティー駆動で耐久試験を行った。その結果は図8に示すとおりであった。さらに、100℃環境下での保存試験においては、500hrを超えても顕著なダークスポットの発生はなかった。

40

【0198】

(検討例8-1)

上記検討例1-1の素子構造および素子形成条件において、発光層50に用いる電子輸送性材料を化合物10(図5参照)に替えたこと以外は上記検討例1-1と同様にして素子を作製した。ここでは、電子輸送性材料の材料加熱温度は350℃に設定した。

【0199】

この素子を、85℃環境下において初期輝度400cd/m²、1/64デューティー駆動で耐久試験を行った。その結果は図9に示すとおりであった。さらに、100℃環境下での保存試験においては、500hrを超えても顕著なダークスポットの発生はなかった。

50

【0200】

(検討例8-2)

上記検討例2-1の素子構造および素子形成条件において、発光層50に用いる電子輸送性材料を化合物10(図5参照)に替えたこと以外は上記検討例2-1と同様にして素子を作製した。ここでは、電子輸送性材料の材料加熱温度は350℃に設定した。

【0201】

この素子を、85℃環境下において初期輝度400cd/m²、1/64デューティー駆動で耐久試験を行った。その結果は図9に示すとおりであった。さらに、100℃環境下での保存試験においては、500hrを超えても顕著なダークスポットの発生はなかった。

10

【0202】

(検討例8-3)

上記検討例3-1の素子構造および素子形成条件において、発光層50に用いる電子輸送性材料を化合物10(図5参照)に替えたこと以外は上記検討例3-1と同様にして素子を作製した。ここでは、電子輸送性材料の材料加熱温度は350℃に設定した。

【0203】

この素子を、85℃環境下において初期輝度400cd/m²、1/64デューティー駆動で耐久試験を行った。その結果は図9に示すとおりであった。さらに、100℃環境下での保存試験においては、500hrを超えても顕著なダークスポットの発生はなかった。

20

【0204】

(検討例8-4)

上記検討例4-1の素子構造および素子形成条件において、発光層50に用いる電子輸送性材料を化合物10(図5参照)に替えたこと以外は上記検討例4-1と同様にして素子を作製した。ここでは、電子輸送性材料の材料加熱温度は350℃に設定した。

【0205】

この素子を、85℃環境下において初期輝度400cd/m²、1/64デューティー駆動で耐久試験を行った。その結果は図9に示すとおりであった。さらに、100℃環境下での保存試験においては、500hrを超えても顕著なダークスポットの発生はなかった。

30

【0206】

(検討例8-5)

上記検討例5-1の素子構造および素子形成条件において、発光層50に用いる電子輸送性材料を化合物10(図5参照)に替えたこと以外は上記検討例5-1と同様にして素子を作製した。ここでは、電子輸送性材料の材料加熱温度は350℃に設定した。

【0207】

この素子を、85℃環境下において初期輝度400cd/m²、1/64デューティー駆動で耐久試験を行った。その結果は図9に示すとおりであった。さらに、100℃環境下での保存試験においては、500hrを超えても顕著なダークスポットの発生はなかった。

40

【0208】

(検討例8-6)

上記検討例8-3と同様の素子構造において、発光層50を成膜する際に電子輸送性材料である化合物10の材料加熱温度を380℃と高く設定し、素子を形成した。

【0209】

この素子を、85℃環境下において初期輝度400cd/m²、1/64デューティー駆動で耐久試験を行った。その結果は図9に示すとおりであった。さらに、100℃環境下での保存試験においては、500hrを超えても顕著なダークスポットの発生はなかった。

【0210】

50

次に、図 8、図 9 に示される結果に基づいて、各検討例における特徴点等について述べる。

【0211】

図 8 に示されるように、検討例 3-1、4-1、5-1、8-4、8-5 では、ホール輸送性材料としての 3 級アミン化合物および電子輸送性材料が、ガラス転移温度が 100℃ 以上のものであり、且つホール輸送性材料としての 3 級アミン化合物の酸化電位差が 0.22 V 以上の値である。それにより、これらの例では、輝度寿命の向上と 100℃ 以上の耐熱性の確保との両立を図ることができている。

【0212】

これは、発光層 50 中のホール輸送性材料および電子輸送性材料のガラス転移温度が 100℃ 以上であること、および、このような 0.22 V 以上の酸化電位差の関係とすることにより、ホール輸送性材料内にて第 1 酸化電位から第 2 酸化電位へのホールの移動を抑制し、ホールの電子輸送性材料への移動を抑制し、電子輸送性材料の劣化を抑制できることによると考えられる。

【0213】

ちなみに、酸化電位差が 0.22 V 未満であるホール輸送性材料を用いた検討例 1-1、8-1 等では、混合ホストとした発光層 50 としても、輝度寿命が低いものとなっている。

【0214】

通常、混合ホストを用いた発光層によって、輝度寿命が向上するのは、発光層内でホール輸送と電子輸送の各輸送機能が分担できるためと考えられる。混合ホストを用いた発光層による輝度寿命向上の効果を調べてみた。

【0215】

図 8 に示す検討例 1-1、2-1、3-1、4-1、5-1、6-1、7-1 において、混合ホストとしないものを作製し、比較した。その結果を図 10 に示す。

【0216】

図 10 では、検討例 1-1、2-1、3-1、4-1、5-1、6-1、7-1 における輝度寿命と発光効率を「混合層有」の欄に示してある。また、これら各検討例について、「混合層なし」のものすなわち混合ホストとしない単一ホストの発光層とした素子も作製し、その輝度寿命と発光効率を調べた。

【0217】

この「混合層なし」のものは、各検討例 1-1、2-1、3-1、4-1、5-1、6-1、7-1 において、発光層を、電子輸送性材料である化合物 8 と発光添加材料である化合物 9 とを 100 : 5 の重量比により 200 nm 形成した以外はすべて同じとしたものである。

【0218】

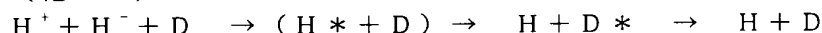
図 10 からわかるように、いずれの場合も、発光層を混合ホストとすることにより輝度寿命が向上している。ここで、発光層を混合ホスト層すなわち 3 級アミン化合物からなるホール輸送性材料と電子輸送性材料と発光添加材料とを混合してなる層とした有機 EL 素子において、輝度低下が抑制されるメカニズムは、次のように推定される。

【0219】

発光層が単一ホスト材料の場合には下記式によって発光すると考えられる。

【0220】

(化 15)



ここで、H はホスト材料分子である電荷（ホールまたは電子）輸送材料分子、D はゲスト材料分子である発光添加材料分子、* は一重項励起状態を示す。

【0221】

ホスト材料が単一のため、ホスト材料分子の各極性イオン H^+ 、 H^- からゲスト材料分子 D に電荷移動し発光するか、もしくはホスト材料分子の励起状態 H^* からゲスト材料分

10

20

30

40

50

子Dに電荷移動する結果、ゲスト分子が励起状態D*になり発光する。

【0222】

一方、発光層が混合ホスト層の場合には下記式によって発光すると考えられる。

【0223】

(化16)



ここで、H a、H bはホスト材料分子であって、H aはホール輸送性材料分子、H bは電子輸送性材料分子である。また、Dはゲスト材料分子である発光添加材料分子、*は一重項励起状態を示す。

【0224】

ホスト材料であるH aとH bはエネルギーバンドのずれが非常に大きいため、相互の電荷移動は発生しない。このためホスト材料は励起状態になることなく、ゲスト材料分子Dに電荷移動する結果、ゲスト分子が励起状態D*になり発光する。

【0225】

このように、混合ホスト層では、ホスト分子H a、H bは励起状態にならないので、ホスト材料の劣化が起りにくい。このことが、混合ホスト層としたことによる輝度寿命向上の一つの原因と推定される。

【0226】

しかしながら、発光層を混合ホスト層とした場合でも、ホストにおいてホール輸送性材料と電子輸送性材料の組合せによっては、電子輸送性材料が励起されやすくなる場合がある。本実施形態では、このような組合せを極力排除し、電子輸送性材料の励起を抑え、輝度寿命の向上を図ることができる。

【0227】

つまり、上述した例3-1、4-1、5-1、8-4、8-5のように、ホール輸送性材料としての3級アミン化合物の酸化電位差が0.22V以上の値であれば、電子輸送性材料の劣化を抑制し、輝度寿命が向上できるのである。

【0228】

また、ホール輸送性材料としての3級アミン化合物および電子輸送性材料が、ガラス転移温度が100℃以上であれば、高温保存が良好であり、100℃以上にさらされてもダークスポットが発生しない。実際に、ガラス転移温度が100℃未満である化合物6（図3参照）では、高温保存にてダークスポットが発生している。

【0229】

このダークスポットの原因を調べた結果を図11に示しておく。図11は、上記化合物6を使用した検討例6-1の素子について、120℃で500時間保存した後の断面形状を走査電子顕微鏡を用いて観察した写真に基づいて模式的に表した図である。

【0230】

この観察結果から、ホール輸送性材料が存在する層（正孔輸送層40、発光層50）が部分的に空洞化していることが判明した。空洞化部分K1では、電流が流れないため非発光領域となり、ダークスポットとして認識されることが考えられる。これは、環境温度が材料のガラス転移温度よりも高いため、体積変化を伴う結晶化が進行したためであると推定される。

【0231】

また、上記図8、図9に示される検討例3-1、4-1、5-1、8-4、8-5にてホール輸送性材料として用いられている化合物3～5は、いずれも分子内にトリフェニルアミンを4個有するものとされており、ガラス転移温度が100℃以上であること、および、上記酸化電位差の関係を有することを適切に実現できている。

【0232】

このように分子内にトリフェニルアミンを4個有する3級アミン化合物は、ガラス転移温度が100℃以上であること、および、上記酸化電位差の関係を實現しやすいものであるとともに、材料の分子設計の幅が広く、多様な化合物を實現可能である。

10

20

30

40

50

【0233】

また、ガラス転移温度が100℃以上である3級アミン化合物としては、化合物7（図4参照）のようにトリフェニルアミンを単純に多量体化したものが考えられる。化合物7は、ガラス転移温度は100℃以上であるものの、酸化電位差が0.19Vと小さい。そのため、検討例7-1に示すように輝度寿命が低い。

【0234】

これは、トリフェニルアミンを単純に多量体化すると、共役（共鳴）が伸びる結果、第1酸化電位と第2酸化電位とが近接すると考えられるためである。それに比べて、化合物1～5のように、立体障害を大きくしたり、共役を切断したりできるような構造を有する材料であれば、より高い酸化電位差が得られている。

10

【0235】

ここで、共役を切断する手法の一つとして、化合物3（図2参照）のように、トリフェニルアミンのフェニル基におけるオルト位に置換基を導入し、立体障害を設けることが挙げられる。しかしながら、この部分は熱的に弱く、特に分子量が大きい場合には、蒸着時の加熱により材料が熱分解してしまう。

【0236】

したがって、例えば、化合物4、5（図3参照）のように、発光層50の3級アミン化合物としては、トリフェニルアミンのフェニル基におけるオルト位に置換基を有さないものが好ましい。当該オルト位に置換基を有さない3級アミン化合物であれば、一般に熱分解しにくく成膜時の温度管理が容易であるため、安定した成膜を実現しやすい。

20

【0237】

しかし、本発明者らの検討によれば、トリフェニルアミンのフェニル基におけるオルト位に置換基を有する3級アミン化合物であっても、分子量が1100未満ならば、熱分解の影響を受けずに安定した成膜が可能であることを実験的に見出した。例えば、化合物3（図2参照）がそうである。

【0238】

ちなみに、本発明者らは、トリフェニルアミンのフェニル基におけるオルト位に置換基を有する3級アミン化合物として、図12に示すような化合物11について調べた。この化合物11は分子量が1102である。

【0239】

この化合物11の場合には、蒸着中に真空度が大きくふらつき、材料加熱温度もふらついた。これは、化合物11の材料分解に伴うガスの発生と材料の発熱によるものと推定される。このときの蒸着速度は0.1nm/secであり、通常の製造時の蒸着速度と比較しても低い数値である。

30

【0240】

そのため、トリフェニルアミンのフェニル基におけるオルト位に置換基を有する3級アミン化合物の場合、少なくとも分子量が1100未満でなければ、成膜することはできないと考えられる。

【0241】

また、検討例1-1、2-1、3-1等のように、発光層50の3級アミン化合物のイオン化ポテンシャルが5.45eV以上のものでは、発光効率がよく、検討例4-1や5-1等のように、発光層50の3級アミン化合物のイオン化ポテンシャルが5.45eV未満のものでは、発光効率が低い。

40

【0242】

このように、混合ホストとした発光層50において3級アミン化合物のイオン化ポテンシャルと発光効率との間に相関があることがわかった。このことは、上記図10の表においても確認することができるとともに、混合ホスト特有の現象であることもわかる。

【0243】

つまり、発光層50を混合ホストとすれば輝度寿命は向上するものの、3級アミン化合物のイオン化ポテンシャルが小さいと発光効率が低下してしまう。

50

【0244】

これは、ホール輸送性材料である3級アミン化合物のイオン化ポテンシャルが小さいと、ホール輸送性材料からドーパント（ゲスト分子）である発光添加材料へのホールの移動がスムーズでなくなるためと考えられる。

【0245】

したがって、混合ホストとした発光層50においては、3級アミン化合物としてイオン化ポテンシャルが5.45 eV以上のものを用いることにより、従来よりも発光効率を確実に確保することができ、好ましい。

【0246】

また、検討例3-1と検討例4-1、5-1とを比べると、前者の方が後者よりも輝度寿命が若干長い。この原因の一つとしては、前者の3級アミン化合物が酸化還元曲線対称性が良いのに対し、後者の3級アミン化合物は非対称であることが挙げられる。

10

【0247】

上述したように、ホール輸送性材料は中性状態からホールを受け取ると酸化され、相手へホールを渡すと自身は還元されて中性状態に戻る。このようなホール輸送性材料において、酸化還元曲線対称性が良好なものであれば、ホール輸送性材料がホールを渡した後、ホール輸送性材料が元のホール輸送機能を還元しやすくなる。

【0248】

ちなみに、酸化還元曲線対称性が非対称な場合には、ホール輸送性材料がホールを渡した後、ホール輸送機能が還元しにくいのでホール輸送能力が低下してしまう。すると、発光層50内のホール輸送性材料の抵抗が大きくなり発光分布がずれる。その結果、発光効率が低下し、輝度寿命が低下する。

20

【0249】

このように、輝度寿命低下の抑制をより効果的に行うためには、発光層50の3級アミン化合物の酸化還元曲線の対称性が良好であることも、必要なこととなってくる。

【0250】

また、電子輸送性材料のイオン化ポテンシャルについては、上述したように化合物8（図4参照）が5.85 eV、化合物10（図5参照）が5.75 eVである。

【0251】

ここで、検討例3-1、4-1、8-4等では、電子輸送性材料とホール輸送性材料との間でイオン化ポテンシャルの差が0.35 eV以上となっており、当該イオン化ポテンシャルの差が0.35 eV未満のである検討例8-3に比べて輝度寿命が向上している。

30

【0252】

本検討例について、ここまでホール輸送性材料の酸化電位差が0.22 V以上の場合の効果について、主として述べてきたが、検討例1-2、2-2、7-2に示すように、当該酸化電位差が0.22 V未満の場合でも、輝度寿命の向上と100℃以上の耐熱性の確保が両立されている。

【0253】

これは、上記した本実施形態の独自の製法を採用したことによるものである。つまり、これら検討例1-2、2-2、7-2では、ホール輸送性材料を構成する3級アミン化合物として、分子内にトリフェニルアミンを4個有するとともにガラス転移温度が100℃以上である化合物1、2、7を用いている。

40

【0254】

また、組み合わされる電子輸送性材料として、ホール輸送性材料とのイオン化ポテンシャルの差が0.35 eV以上であって且つガラス転移温度が100℃以上である化合物8、10を用いている。

【0255】

そして、これら検討例1-2、2-2、7-2では、同じ材料構成とした検討例1-1、2-1、7-1に比べて、電子輸送性材料の材料加熱温度を260℃から280℃へと高くしている。

50

【0256】

このように電子輸送性材料の材料加熱温度を高くすることにより、次の図13に示すような現象が生じる。図13は、電子輸送性材料である化合物8（図4参照）をガラス基板上に薄膜（厚さ100nm程度）として形成したときの、材料加熱温度毎の蛍光スペクトルを示す図である。

【0257】

材料加熱温度は260℃の場合と280℃の場合とを示している。図13に示すように、材料加熱温度が260℃の場合には、化合物8からなる薄膜の蛍光スペクトルのピークがスペクトルの立ち上がりの値よりも20nm以上の位置に発現している。

【0258】

一方、材料加熱温度が280℃と高くした場合には、化合物8からなる薄膜の蛍光スペクトルのショルダーSHがスペクトルの立ち上がりの値から20nm未満の位置に発現している。

【0259】

なお、この図13に示す傾向は、電子輸送性材料を発光層50の形態すなわち素子の形態とした場合にも、同様に見られることを確認している。また、図13のようにショルダーではなくピークが立ち上がりの値から20nm未満の位置に発現しても良い。

【0260】

このように発光層50を形成する際に、材料加熱温度などの電子輸送性材料の成膜条件を制御し、電子輸送性材料を薄膜とした場合の蛍光スペクトルにおいて、蛍光スペクトルのピークまたはショルダーがスペクトルの立ち上がりの値から20nm未満の位置に発現するようにすれば良い。

【0261】

それにより、本実施形態の独自の製法が実現され、検討例1-2、2-2、7-2に示されるように、輝度寿命の向上と100℃以上の耐熱性の確保との両立を図ることができる。

【0262】

このように、電子輸送性材料における蛍光スペクトルを変化させることは、次のような効果をもたらすと考えられる。

【0263】

本検討例に用いた発光層50の電子輸送性材料は、化合物8、10（図4、図5参照）であるが、これらの電子輸送性材料は、多環芳香族基を含む構造を有する。多環芳香族基は平面的であり、固体状態ではこの平面部が分子間で相互作用をおよぼす結果、蛍光スペクトルが長波長側にシフトしやすい。

【0264】

これは、電子輸送性材料分子内に電子が存在する状態において、高位の振動準位が寄与していることを示す。この振動準位の寄与によって、ホール輸送性材料との間の実効的なエネルギーギャップが小さくなり、発光層内にてホール輸送性材料から電子輸送性材料へホールが授受されやすくなる。

【0265】

その結果、電子輸送性材料が励起状態となり輝度低下にいたると考えられる。そこで、電子輸送性材料における蛍光スペクトルを上記のように短波長側にシフトさせることにより、上記の高位の振動準位の寄与が抑制され、その結果、発光層内におけるホール輸送性材料から電子輸送性材料へのホールの授受が抑制されると考えられる。そして、輝度寿命の向上が図れると考えられる。

【0266】

ちなみに、検討例8-6では、電子輸送性材料である化合物10（図5参照）を用いて、材料加熱温度を350℃から380℃へと高くし、当該化合物10からなる薄膜の蛍光スペクトルにおいて、蛍光スペクトルのピークまたはショルダーがスペクトルの立ち上がりの値から20nm未満の位置に発現するようにしている。

10

20

30

40

50

【0267】

しかし、この検討例 8-6 では、ホール輸送性材料である化合物 3 と電子輸送性材料である化合物 10 とのイオン化ポテンシャルの差が 0.25 eV と小さい。つまり、上記独自の製法において電子輸送性材料の要件を満足していない。そのため、同じ材料の組合せである検討例 8-3 と比べて材料加熱温度を高くしても、輝度寿命はほとんど向上していない。

【0268】

(第 2 実施形態)

本発明の第 2 実施形態について、主として上記第 1 実施形態と相違する点について述べる。

【0269】

本実施形態の有機 EL 素子も上記図 1 に示される有機 EL 素子と同様の構成、すなわち、図 1 に示すように、一対の電極 20、80 の間に、正孔注入層 30、正孔輸送層 40、発光層 50、電子輸送層 60 および電子注入層 70 が積層されて挟まれてなる有機 EL 素子とすることができる。

【0270】

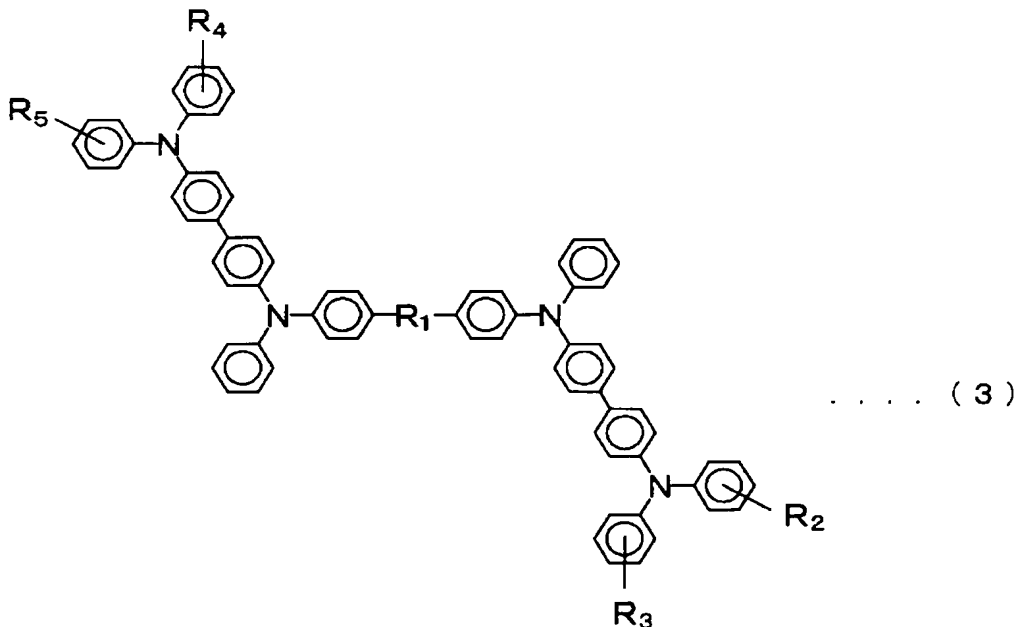
ここで、本実施形態では、3 級アミン化合物からなるホール輸送性材料と電子輸送性材料と発光添加材料とを混合してなる発光層 50 における 3 級アミン化合物として、本実施形態独自の分子構造を有するものを採用している。

【0271】

すなわち、本実施形態の発光層 50 においては、電子輸送性材料は、ガラス転移温度が 100℃ 以上のものであり、ホール輸送性材料を構成する 3 級アミン化合物は、下記構造式 (3) で表される化合物である。

【0272】

【化 17】



ここで、構造式 (3) において、R1 は下記構造式 (4) もしくは下記構造式 (5) で示される基である。

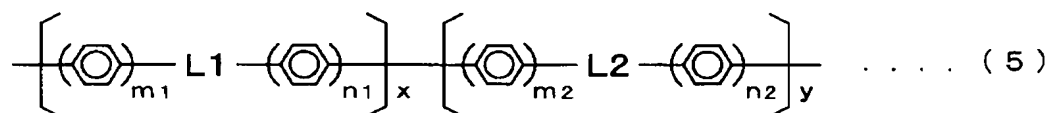
【0273】

【化 1 8】



【0 2 7 4】

【化 1 9】



10

これら構造式（４）、（５）中、 l 、 m_1 、 m_2 、 n_1 および n_2 は１以上の整数であり、 x は１以上の整数であり、 y は０または１以上の整数であり、 $L1$ および $L2$ はアセン化合物であり、 $R2$ 、 $R3$ 、 $R4$ 、 $R5$ はアルキル基もしくはアリール基もしくは水素である。

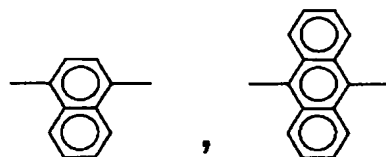
【0 2 7 5】

なお、アセン化合物とは、例えば下記化学式２０に示されるような分子骨格を有するものであり、ベンゼン環が直線状に結合しているものである。

【0 2 7 6】

【化 2 0】

20



この構造式（３）に示される３級アミン化合物は、サイクリックボルタンメトリー法により求められる酸化電位が複数存在するとともにこれら複数の酸化電位における第１酸化電位と第２酸化電位との電位差が０．２２Ｖ以上の値を有し、且つガラス転移温度が１００℃以上のものである。

30

【0 2 7 7】

この構造式（３）で示される３級アミン化合物は、本発明者らの実験検討の結果、見出されたものである。その検討結果の経緯は次の通りである。

【0 2 7 8】

上記第１実施形態では、具体的な３級アミン化合物として、構造式（１）で示される化合物（上記化学式１３参照）を用いていた。この構造式（１）で示される３級アミン化合物は、両側にベンゼン環が結合されている $R1$ は、飽和炭化水素である。

【0 2 7 9】

それに対して、本実施形態に用いられる構造式（３）で示される３級アミン化合物では、両側にベンゼン環が結合されている $R1$ は、飽和炭化水素を含まないものである。

40

【0 2 8 0】

上述したが、上記化合物７（図４参照）のように、トリフェニルアミンを単純に多量体化すると、共役が伸びる結果、第１酸化電位と第２酸化電位とが近接すると考えられる。具体的に、化合物７では、構造式（１）や構造式（３）における $R1$ が無い構造となっている。

【0 2 8 1】

このとき、化合物７における中央のベンゼン環２つの間で共鳴が起こりやすくなり、その結果、酸化電位差が小さくなると考えられている。

【0 2 8 2】

ここで、上記第１実施形態における構造式（１）の３級アミン化合物のように、中央の

50

ベンゼン環の間に飽和炭化水素を導入することにより、これら中央の2つのベンゼン環の間の共鳴が切断できる。その結果、飽和炭化水素が無い場合に比べて比較的高い酸化電位差が得られると考えられる。

【0283】

そこで、本発明者らは、上記共鳴を切断するために中央のベンゼン環の間に導入する基として、飽和炭化水素の代わりに、ベンゼン環からなる化合物を導入しても同様の結果が得られると考えた。

【0284】

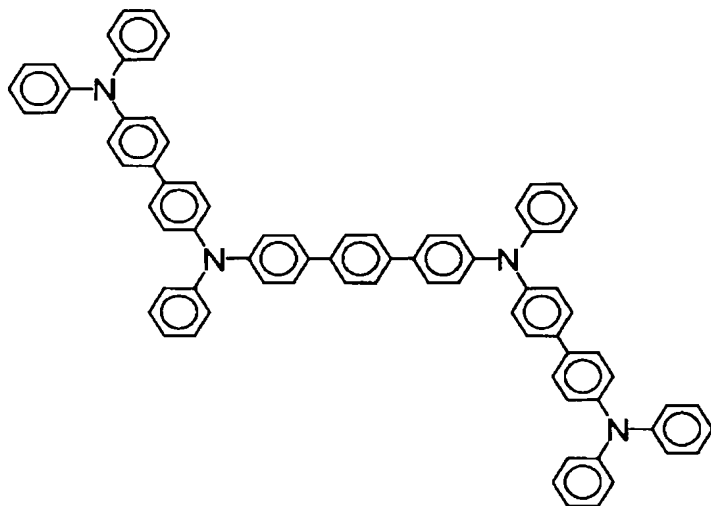
そして、中央のベンゼン環の間にベンゼン環からなる化合物を導入した3級アミン化合物、すなわち構造式(3)に示される3級アミン化合物を合成し、実験検討した結果、上記構造式(1)に示されるものと同様かむしろ大きな酸化電位差が実現できることがわかった。これが、本実施形態において、構造式(3)で示される3級アミン化合物を採用するに至った経緯である。

【0285】

ここで、構造式(3)に示される3級アミン化合物としては、より具体的には、次の構造式(6)で表される化合物を採用することができる。

【0286】

【化21】



..... (6)

この構造式(6)で示される化合物は、N, N'-ビス(4-ジフェニルアミノビフェニル-4'-イル)-N, N'-ジフェニル-4, 4'-ジアミノ-p-ターフェニルであり、以下、上記化合物1~11からの連番として、化合物12ということとする。

【0287】

この化合物12では、上記構造式(3)中のR1が1個のベンゼン環であり、分子中央部において3個のベンゼン環が直列に結合した形となっている。この化合物12の場合も含めて、構造式(3)では分子の中央部において3個以上のベンゼン環が直列に結合した形となる。

【0288】

このように3個以上のベンゼン環が直列に結合した構造では、互いのベンゼン環の間のねじれが、2個の場合に比べてより大きくなり、その結果、上記した共鳴が起こりにくくなるとも考えられる。

【0289】

このように、本実施形態では、上記構造式(3)で示される3級アミン化合物と、上記第1実施形態にて用いたようなガラス転移温度が100℃以上である電子輸送性材料(図4に示す化合物8、図5に示す化合物10等)を、発光層50の混合ホストとして用いて

いる。

【0290】

それによれば、発光層50中のホール輸送性材料および電子輸送性材料のガラス転移温度が100℃以上であるため、100℃以上の耐熱性を確保することができる。

【0291】

また、本実施形態においても、3級アミン化合物における酸化電位差が0.22V以上の値を有するものにできるため、ホール輸送性材料内にて第1酸化電位から第2酸化電位へのホールの移動を抑制することができ、ホールの電子輸送性材料への移動を抑制することができ、電子輸送性材料の劣化を抑制できると考えられ、実際に、輝度寿命の向上が図れる。

10

【0292】

このように、本実施形態によれば、一对の電極20、80間に、ホール輸送性材料と電子輸送性材料と発光添加材料とを混合してなる発光層50を挟んでなる有機EL素子において、輝度寿命の向上と100℃以上の耐熱性の確保との両立を図ることができる。

【0293】

また、本実施形態における構造式(3)で示される3級アミン化合物は、酸化電位差が0.22V以上の値を有するため、上記第1実施形態において当該酸化電位差が0.22V未満である上記検討例1-2、2-2、7-2(上記図8参照)の場合のように、有機EL素子の製造において独自の製法を採用しなくてもよい。

【0294】

つまり、本実施形態では、通常の有機EL素子における製法を採用することによって、輝度寿命の向上と100℃以上の耐熱性の確保との両立を図ることができる。

20

【0295】

つまり、「ホール輸送性材料を構成する3級アミン化合物として、分子内にトリフェニルアミンを4個有するとともにガラス転移温度が100℃以上であるものを用い、電子輸送性材料として、ホール輸送性材料とのイオン化ポテンシャルの差が0.35eV以上であって且つガラス転移温度が100℃以上であるものを用い、電子輸送性材料を薄膜とした場合において当該薄膜の蛍光スペクトルのピークがスペクトルの立ち上がりの値よりも20nm以上の位置にあるときに、当該立ち上がりの値から20nm未満の位置に薄膜の蛍光スペクトルのピークまたはショルダーが発現するように、発光層を形成する際に電子輸送性材料の成膜条件を制御する」という製法を採用しなくても、本発明の目的を達成できる。

30

【0296】

また、本実施形態の発光層50において、上記構造式(3)に示される3級アミン化合物をホール輸送性材料とした混合ホストを用いた場合、単一ホストの発光層よりも輝度寿命が向上するとともに、発光効率が低くなることはない。これは、構造式(3)に示される3級アミン化合物のイオン化ポテンシャルが5.45eV以上であるためである。

【0297】

また、本実施形態の構造式(3)に示される3級アミン化合物は、サイクリックボルタンメトリー法により測定される酸化還元曲線の酸化側の曲線の形状と還元側の曲線の形状とが対称なものである。

40

【0298】

さらに、本実施形態の発光層50においても、上記第1実施形態と同様に、輝度寿命の向上のために、電子輸送性材料は、ホール輸送性材料とのイオン化ポテンシャルの差が0.35eV以上のものであることが好ましい。

【0299】

[検討例]

ここで、本実施形態における発光層50の構成等について、具体的な化合物を用いて検証した検討例を参照して、より詳細に述べる。なお、本実施形態は、これら検討例によって限定されるものではない。

50

【0300】

[検討例に用いた発光層の構成材料]

この検討例に用いた発光層50におけるホール輸送性材料は、上記構造式(3)に示されるもの、すなわち化合物12の3級アミン化合物である。また、発光層50における電子輸送性材料は、化合物8(図4参照)であり、発光添加材料は、青色系の発色を行うスチリルアミン誘導体である化合物9(図5参照)である。

【0301】

ここで、化合物12の3級アミン化合物について合成法を示しておく。

【0302】

[化合物12]

化合物12: N, N'-ビス(4-ジフェニルアミノビフェニル-4'-イル)-N, N'-ジフェニル-4, 4'-ジアミノ-p-ターフェニルの合成について。

【0303】

アセトアニリド20.3g(0.15モル)と4, 4'-ジヨードビフェニル73.1g(0.18モル)、無水炭酸カリウム22.1g(0.16モル)、銅粉2.16g(0.034モル)、ニトロベンゼン35mlを混合し、190~205℃で10時間反応させた。

【0304】

反応生成物をトルエン200mlで抽出し、不溶分をろ別除去後、濃縮乾固した。これをカラムクロマトにより精製して(担体;シリカゲル、溶離液;トルエン/酢酸エチル=6/1)、N-(4'-ヨードジフェニル-4-イル)アセトアニリド37.2g(収率60%)を得た。

【0305】

続いて、N-(4'-ヨードジフェニル-4-イル)アセトアニリド13.2g(0.032モル)、ジフェニルアミン6.60g(0.039モル)、無水炭酸カリウム5.53g(0.040モル)及び銅粉0.45g(0.007モル)、ニトロベンゼン10mlを混合し、200~212℃で15時間反応させた。

【0306】

反応生成物をトルエン100mlで抽出し、不溶分をろ別除去した後、濃縮してオイル状物とした。オイル状物はイソアミルアルコール60mlに溶解し、水1ml、85%水酸化カリウム2.64g(0.040モル)を加え、130℃で加水分解した。水蒸気蒸留でイソアミルアルコールを留去後、トルエン250mlで抽出し、水洗、乾燥して濃縮した。

【0307】

濃縮物はカラムクロマトにより精製して(担体;シリカゲル、溶離液;トルエン/n-ヘキサン=1/2)、4-ジフェニルアミノ-4'-フェニルアミノビフェニル9.2g(収率70.0%)を得た。

【0308】

更に、4-ジフェニルアミノ-4'-フェニルアミノビフェニル8.7g(0.021モル)、4, 4'-ジヨード-p-ターフェニル4.8g(0.01モル)、無水炭酸カリウム2.90g(0.021モル)、銅粉0.32g(0.005モル)、ニトロベンゼン10mlを混合し、195~210℃で20時間反応させた。

【0309】

反応生成物をトルエン140mlで抽出し、不溶分をろ別、濃縮後、n-ヘキサン120mlを加えて粗結晶を取り出した。粗結晶は、カラムクロマトにより精製して(担体;シリカゲル、溶離液;トルエン/n-ヘキサン=1/2)、N, N'-ビス(4-ジフェニルアミノビフェニル-4'-イル)-N, N'-ジフェニル-4, 4'-ジアミノ-p-ターフェニル4.7g(収率;45.0%)を得た。

【0310】

[検討例に用いた化合物の物性等]

10

20

30

40

50

以上のような化合物 8、9、12 のうち発光添加材料である化合物 9 を除く、化合物 8、12 の物性値について述べておく。

【0311】

まず、ガラス転移温度 (T_g) については、化合物 12 は 151°C 、化合物 8 は上記同様、 175°C であり、発光層 50 のホストとなるこれら化合物 8、12 のガラス転移温度は 100°C 以上を満足している。

【0312】

イオン化ポテンシャル (I_p) については、化合物 12 は 5.46 eV と 5.45 eV 以上を満足しており、化合物 8 は上記同様、 5.85 eV である。イオン化ポテンシャルの測定は、上記同様、理研計器製の光電子測定装置 (AC-2) を用いた。

10

【0313】

化合物 12 の酸化電位については、上記同様、一般に知られているサイクリックボルタンメトリー法、すなわち、発光層 50 のホール輸送性材料である 3 級アミン化合物を含む溶液に電位変化を与えるという方法により測定した。その結果、化合物 12 の酸化電位差 (第 1 酸化電位と第 2 酸化電位との電位差) は、 0.22 であり、酸化電位差 0.22 V 以上を満足している。

【0314】

また、3 級アミン化合物である化合物 12 について、上記同様に、サイクリックボルタンメトリー法により酸化還元曲線を測定したところ、当該酸化還元曲線の酸化側の曲線の形状と還元側の曲線の形状とが対称であった。

20

【0315】

[輝度寿命および耐熱性等の検討結果]

次に、これら化合物 8、9、12 を用いて、有機 EL 素子 S1 を作製し、輝度寿命や高温保存性 (耐熱性)、発光効率等について検証した。その結果は、図 14 の表に示してある。

【0316】

上記第 1 実施形態と同様に、具体的に、図 14 では各例について次のような項目を示しである。各例における発光層 50 を構成するホール輸送性材料、電子輸送性材料、発光添加材料、発光層 50 を蒸着成膜する際における電子輸送性材料の材料加熱温度、輝度寿命、高温保存、発光効率、酸化電位差 (単位: V)、酸化還元曲線対称性、 T_g (単位: $^\circ\text{C}$)、 I_p (単位: eV)。

30

【0317】

ここで、上記第 1 実施形態と同様に、輝度寿命は、各例にて作製された素子を 85°C 環境下において初期輝度 400 cd/m^2 、 $1/64$ デューティ駆動で耐久試験を行い、駆動時間が 400 時間後のときの輝度を、初期輝度を 1 と規格化した規格化輝度で示している。

【0318】

高温保存は、上記第 1 実施形態と同様に、 100°C 以上の耐熱性を調べたもので、 100°C での保存試験によりダークスポットが発生したのものについては「×」、発生しなかったものについては「○」としている。発光効率は、初期の発光効率、すなわち上記初期輝度 400 cd/m^2 のときの値 (単位: cd/A) である。

40

【0319】

また、酸化電位差、酸化還元曲線対称性、 T_g 、 I_p も、上記第 1 実施形態と同様に、それぞれ各例のホール輸送性材料の酸化電位差、サイクリックボルタンメトリー法により測定される酸化還元曲線の酸化側の曲線の形状と還元側の曲線の形状との対称性、ガラス転移温度、イオン化ポテンシャルである。ここで、酸化還元曲線対称性について対称なものは「○」、非対称なものは「×」としている。

【0320】

次に、図 14 に示される本実施形態の個々の検討例について、具体的な実施態様を示しておく。

50

【0321】

(検討例9-1)

ガラス基板10上に陽極20としてITO膜(透明電極)を形成し、その表面を研磨して、Raを約1nm、Rzを約10nmとした。

【0322】

陽極20の上に、結晶性を有する有機材料としてのCuPcからなる正孔注入層30を10nm形成した。正孔注入層30の上に、正孔輸送層40として3級アミン化合物である化合物12を20nmを形成した。

【0323】

その上に、発光層50として、3級アミン化合物である化合物12と電子輸送性材料である化合物8(図4参照)と発光添加材料である化合物9(図5参照)とを、それぞれ60:20:3の重量比により20nm形成した。ここでは、電子輸送性材料である化合物8の材料加熱温度は260℃に設定した。

【0324】

電子輸送層60としてトリス(8-キノリノラト)アルミニウムを20nm、電子注入層70にLiF、陰極80にAlを順次成膜し、乾燥窒素雰囲気内で封止缶で密封し有機EL素子を得た。

【0325】

この素子を、85℃環境下において初期輝度400cd/m²、1/64デューティー駆動で耐久試験を行った。その結果は図14に示すとおりであった。さらに、100℃環境下での保存試験においては、500hrを超えても顕著なダークスポットの発生はなかった。

【0326】

(検討例9-2)

上記検討例9-1と同様の素子構造において、発光層50を成膜する際に電子輸送性材料である化合物8の材料加熱温度を280℃と高く設定し、素子を形成した。

【0327】

この素子を、85℃環境下において初期輝度400cd/m²、1/64デューティー駆動で耐久試験を行った。その結果は図14に示すとおりであった。さらに、100℃環境下での保存試験においては、500hrを超えても顕著なダークスポットの発生はなかった。

【0328】

次に、図14に示される結果に基づいて、本実施形態の各検討例における特徴点等についてまとめておく。

【0329】

図14に示されるように、検討例9-1、9-2では、ホール輸送性材料としての3級アミン化合物および電子輸送性材料が、ガラス転移温度がそれぞれ151℃、175℃であり、且つホール輸送性材料としての3級アミン化合物の酸化電位差が0.22Vとなっている。

【0330】

つまり、これら検討例9-1、9-2では、ホール輸送性材料としての3級アミン化合物および電子輸送性材料のガラス転移温度が100℃以上であり、且つホール輸送性材料としての3級アミン化合物の酸化電位差が0.22V以上の値であることが満足されている。それにより、これらの例では、輝度寿命の向上と100℃以上の耐熱性の確保との両立を図ることができている。

【0331】

本実施形態の検討例9-1、9-2における輝度寿命の向上については、上記第1実施形態において、酸化電位差が0.22V未満であるホール輸送性材料を用いた検討例1-1、8-1等との比較から明らかである。

【0332】

10

20

30

40

50

これは、発光層 50 中のホール輸送性材料および電子輸送性材料のガラス転移温度が 100℃以上であること、および、このような 0.22 V 以上の酸化電位差の関係とすることにより、ホール輸送性材料内にて第 1 酸化電位から第 2 酸化電位へのホールの移動を抑制し、ホールの電子輸送性材料への移動を抑制し、電子輸送性材料の劣化を抑制できることによると考えられる。

【0333】

また、検討例 9-1、9-2 では、混合ホストとした発光層 50 において、3 級アミン化合物としてイオン化ポテンシャルが 5.46 eV であり、イオン化ポテンシャルが 5.45 eV 以上のものが用いられている。それにより、従来よりも発光効率を確実に確保することができている。

10

【0334】

このことについては、上記第 1 実施形態において発光層 50 の 3 級アミン化合物のイオン化ポテンシャルが 5.45 eV 未満である検討例 4-1 や 5-1 等との比較から明らかである。

【0335】

また、検討例 9-1、9-2 では、3 級アミン化合物の酸化還元曲線対称性が良いため、長い輝度寿命を確保できている。このことについては、上記第 1 実施形態において 3 級アミン化合物の酸化還元曲線対称性が非対称である検討例 4-1、5-1 との比較から明らかである。

【0336】

また、本実施形態の両検討例 9-1、9-2 を比べて、物性や特性は同等であり、これらの例では、化合物 12 を用いることにより、製造方法に関係なく、上記した効果が実現されている。

20

【0337】

以上述べてきたように、本実施形態によれば、混合ホストからなる発光層 50 において、電子輸送性材料を、ガラス転移温度が 100℃以上のものとし、ホール輸送性材料を構成する 3 級アミン化合物を、構造式 (3) で表される化合物とすることにより、輝度寿命の向上と 100℃以上の耐熱性の確保との両立を図ることができる。

【0338】

(第 3 実施形態)

また、ホール輸送性材料と電子輸送性材料と発光添加材料とを混合してなる発光層 50 について、陰極 80 側よりも陽極 20 側においてホール輸送性材料の混合比率が大きくなるように、混合比率が異なる複数の層が積層された構造としたところ、輝度寿命の向上が図れることが確認できた。

30

【0339】

この場合に、複数の層に添加される発光添加材料 (発光添加色素) を、当該複数の層毎に異なるものを選択することによって、白色のような混色発光も可能である。

【0340】

さらに、このように発光層 50 において、添加される発光添加色素が異なるものからなるような複数の発光層が積層された構造である場合において、発光添加色素が青色発光であるような青色発光層が含まれる場合には、青色発光層を陰極側に配置し、青色発光よりも長波長発光を有する発光層を陽極側に配置することにより輝度寿命の向上が図れることも確認できた。

40

【0341】

[検討例]

以下に、本実施形態における発光層 50 の構成等について、具体的な化合物を用いて検証した検討例を参照して、より詳細に述べる。なお、本実施形態は、これら検討例によって限定されるものではない。

【0342】

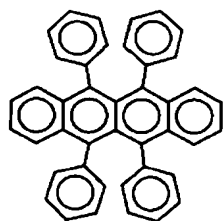
この検討例に用いた発光層 50 におけるホール輸送性材料は、上記構造式 (3) に示さ

50

れるもの、すなわち化合物 12 の 3 級アミン化合物である。また、発光層 50 における電子輸送性材料は、化合物 8 (図 4 参照) であり、発光添加材料は、青色系の発色を行うスチリルアミン誘導体である化合物 9 (図 5 参照) および次の化学構造式 22 で表される化合物 13 すなわちルブレンである。

【0343】

【化 22】



10

次に、これら化合物 8、9、12、13 を用いて、有機 EL 素子 S1 を作製し、輝度寿命や高温保存性 (耐熱性)、発光効率等について検証した。その結果は、図 15、図 16 の表に示してある。

【0344】

具体的に、図 15、図 16 では各例について次のような項目を示してある。各例における発光層 50 を構成するホール輸送性材料、電子輸送性材料、発光添加材料、発光層 50 を蒸着成膜する際における電子輸送性材料の材料加熱温度、輝度寿命、高温保存、発光効率。

20

【0345】

さらに、図 15、図 16 では、各例について、発光層 50 における陽極 20 側の部位の電子輸送性材料とホール輸送性材料との混合比率、陰極 80 側の部位の電子輸送性材料とホール輸送性材料との混合比率を示してある。

【0346】

ここで、上記第 1 実施形態と同様に、輝度寿命は、各例にて作製された素子を 85℃ 環境下において初期輝度 400 cd/m²、1/64 デューティ駆動で耐久試験を行い、駆動時間が 400 時間後のときの輝度を、初期輝度を 1 と規格化した規格化輝度で示している。

30

【0347】

高温保存は、上記第 1 実施形態と同様、100℃ 以上の耐熱性を調べたもので、100℃ での保存試験によりダークスポットが発生したのものについては「×」、発生しなかったものについては「○」としている。発光効率は、初期の発光効率、すなわち上記初期輝度 400 cd/m² のときの値 (単位: cd/A) である。

【0348】

次に、図 15、図 16 に示される本実施形態の個々の検討例について、具体的な実施態様を示しておく。

【0349】

(検討例 10-1)

ガラス基板 10 上に陽極 20 として ITO 膜 (透明電極) を形成し、その表面を研磨して、Ra を約 1 nm、Rz を約 10 nm とした。

40

【0350】

陽極 20 の上に、結晶性を有する有機材料としての CuPc からなる正孔注入層 30 を 10 nm 形成した。正孔注入層 30 の上に、正孔輸送層 40 として 3 級アミン化合物である化合物 12 を 20 nm を形成した。

【0351】

その上に、発光層 50 として、3 級アミン化合物である化合物 12 と電子輸送性材料である化合物 8 (図 4 参照) と発光添加材料である化合物 9 (図 5 参照) とを、それぞれ 6

50

0 : 20 : 3 の重量比により 20 nm 形成した。ここでは、電子輸送性材料である化合物 8 の材料加熱温度は 260 °C に設定した。

【0352】

電子輸送層 60 としてトリス（8-キノリノラト）アルミニウムを 20 nm、電子注入層 70 に LiF、陰極 80 に Al を順次成膜し、乾燥窒素雰囲気内で封止缶で密封し有機 EL 素子を得た。

【0353】

この素子を、85 °C 環境下において初期輝度 400 cd/m²、1/64 デューティー駆動で耐久試験を行った。その結果は図 15 に示すとおりであった。さらに、100 °C 環境下での保存試験においては、500 hr を超えても顕著なダークスポットの発生はなかった。

10

【0354】

（検討例 10-2）

ガラス基板 10 上に陽極 20 として ITO 膜（透明電極）を形成し、その表面を研磨して、Ra を約 1 nm、Rz を約 10 nm とした。

【0355】

陽極 20 の上に、結晶性を有する有機材料としての CuPc からなる正孔注入層 30 を 10 nm 形成した。正孔注入層 30 の上に、正孔輸送層 40 として 3 級アミン化合物である化合物 12 を 20 nm を形成した。

20

【0356】

その上に、発光層 50 として、3 級アミン化合物である化合物 12 と電子輸送性材料である化合物 8（図 4 参照）と発光添加材料である化合物 9（図 5 参照）とを、それぞれ 60 : 30 : 3 の重量比により 10 nm 形成した後、60 : 15 : 3 の重量比によりさらに 10 nm 形成した。ここでは、電子輸送性材料である化合物 8 の材料加熱温度は 260 °C に設定した。

【0357】

電子輸送層 60 としてトリス（8-キノリノラト）アルミニウムを 20 nm、電子注入層 70 に LiF、陰極 80 に Al を順次成膜し、乾燥窒素雰囲気内で封止缶で密封し有機 EL 素子を得た。

30

【0358】

この素子を、85 °C 環境下において初期輝度 400 cd/m²、1/64 デューティー駆動で耐久試験を行った。その結果は図 15 に示すとおりであった。さらに、100 °C 環境下での保存試験においては、500 hr を超えても顕著なダークスポットの発生はなかった。

【0359】

さらに、この検討例 10-2 では、上記検討例 10-1 に比べて、発光層において、陰極 80 側よりも陽極 20 側においてホール輸送性材料の混合比率が大きくなるように、混合比率が異なる複数の層が積層された構造としており、それによって、輝度寿命の向上が図れている。

【0360】

40

ちなみに、本願に述べられているような分子内にトリフェニルアミンを 4 個有するホール輸送性材料は、一般的にはキャリア密度が高く、移動度も比較的早い。このため、ホール輸送層 40 から発光層 50 においてのホール移動度の変化は極めて大きく、この部分でホールは急減速される。その際、発光層内の電子輸送性材料にもホールが移動してしまうと考えられる。

【0361】

このため、ホール輸送性材料の混合比率を段階的にし、急激なホール移動度の変化を抑制することによって、発光層内の電子輸送性材料にホールが移動する確率が低減し、輝度寿命が向上したと考えられる。

【0362】

50

(検討例 11-1)

ガラス基板 10 上に陽極 20 として ITO 膜 (透明電極) を形成し、その表面を研磨して、Ra を約 1 nm、Rz を約 10 nm とした。

【0363】

陽極 20 の上に、結晶性を有する有機材料としての CuPc からなる正孔注入層 30 を 10 nm 形成した。正孔注入層 30 の上に、正孔輸送層 40 として 3 級アミン化合物である化合物 12 を 20 nm を形成した。

【0364】

その上に、発光層 50 として、3 級アミン化合物である化合物 12 と電子輸送性材料である化合物 8 (図 4 参照) と発光添加材料である化合物 13 (上記化学式 22 参照) とを、それぞれ 60 : 20 : 3 の重量比により 10 nm 形成した後、3 級アミン化合物である化合物 12 と電子輸送性材料である化合物 8 (図 4 参照) と発光添加材料である化合物 9 (図 5 参照) とを、60 : 20 : 3 の重量比によりさらに 10 nm 形成した。ここでは、電子輸送性材料である化合物 8 の材料加熱温度は 260 °C に設定した。

【0365】

電子輸送層 60 としてトリス (8-キノリノラト) アルミニウムを 20 nm、電子注入層 70 に LiF、陰極 80 に Al を順次成膜し、乾燥窒素雰囲気内で封止缶で密封し有機 EL 素子を得た。この有機 EL 素子は、青色発光と黄色発光の混色による白色発光を示した。

【0366】

この素子を、85 °C 環境下において初期輝度 400 cd/m²、1/64 デューティー駆動で耐久試験を行った。その結果は図 16 に示すとおりであった。さらに、100 °C 環境下での保存試験においては、500 hr を超えても顕著なダークスポットの発生はなかった。

【0367】

(検討例 11-2)

ガラス基板 10 上に陽極 20 として ITO 膜 (透明電極) を形成し、その表面を研磨して、Ra を約 1 nm、Rz を約 10 nm とした。

【0368】

陽極 20 の上に、結晶性を有する有機材料としての CuPc からなる正孔注入層 30 を 10 nm 形成した。正孔注入層 30 の上に、正孔輸送層 40 として 3 級アミン化合物である化合物 12 を 20 nm を形成した。

【0369】

その上に、発光層 50 として、3 級アミン化合物である化合物 12 と電子輸送性材料である化合物 8 (図 4 参照) と発光添加材料である化合物 13 (上記化学式 22 参照) とを、それぞれ 60 : 30 : 3 の重量比により 10 nm 形成した後、3 級アミン化合物である化合物 12 と電子輸送性材料である化合物 8 (図 4 参照) と発光添加材料である化合物 9 (図 5 参照) とを、60 : 15 : 3 の重量比によりさらに 10 nm 形成した。ここでは、電子輸送性材料である化合物 8 の材料加熱温度は 260 °C に設定した。

【0370】

電子輸送層 60 としてトリス (8-キノリノラト) アルミニウムを 20 nm、電子注入層 70 に LiF、陰極 80 に Al を順次成膜し、乾燥窒素雰囲気内で封止缶で密封し有機 EL 素子を得た。この有機 EL 素子は、青色発光と黄色発光の混色による白色発光を示した。

【0371】

この素子を、85 °C 環境下において初期輝度 400 cd/m²、1/64 デューティー駆動で耐久試験を行った。その結果は図 16 に示すとおりであった。さらに、100 °C 環境下での保存試験においては、500 hr を超えても顕著なダークスポットの発生はなかった。

【0372】

これら検討例 11-1、11-2 より、異なる発光色を有する発光層が積層された構造においても、同様に、本実施形態の効果が発現することを確認できた。

【図面の簡単な説明】

【0373】

【図1】本発明の第1実施形態に係る有機EL素子の概略断面図である。

【図2】上記第1実施形態の検討例に用いた化合物1～3の化学構造を示す図である。

【図3】上記第1実施形態の検討例に用いた化合物4～6の化学構造を示す図である。

【図4】上記第1実施形態の検討例に用いた化合物7、8の化学構造を示す図である。

【図5】上記第1実施形態の検討例に用いた化合物9、10の化学構造を示す図である。

【図6】図2に示す化合物3についてサイクリックボルタンメトリー法による測定結果を示す図である。 10

【図7】図3に示す化合物4についてサイクリックボルタンメトリー法による測定結果を示す図である。

【図8】上記第1実施形態の検討例の結果を示す図表である。

【図9】図8に続く上記第1実施形態の検討例の結果を示す図表である。

【図10】発光層を混合ホストとした場合の輝度寿命の向上効果を単一ホストの場合と比べて調べた結果を示す図表である。

【図11】ダークスポットの原因を調べた結果を示す図である。

【図12】化合物11の化学構造を示す図である。

【図13】電子輸送性材料である化合物8をガラス基板上に薄膜として形成したときの、材料加熱温度毎の蛍光スペクトルを示す図である。 20

【図14】本発明の第2実施形態の検討例の結果を示す図表である。

【図15】本発明の第3実施形態の検討例の結果を示す図表である。

【図16】図15に続く本発明の第3実施形態の検討例の結果を示す図表である。

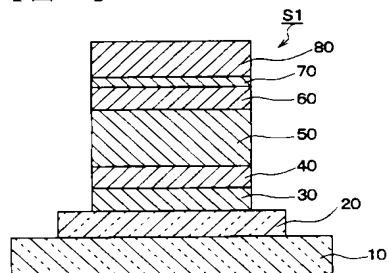
【図17】混合ホストにおけるホール輸送性材料と電子輸送性材料との間のホールの輸送について模式的に示す図である。

【符号の説明】

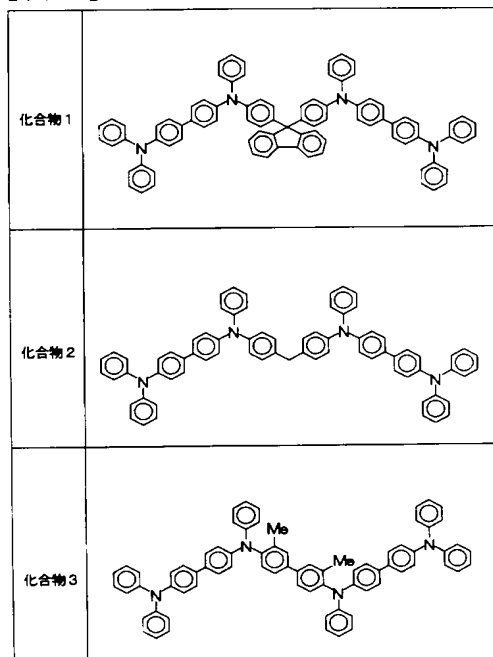
【0374】

20…陽極、50…発光層、80…陰極。

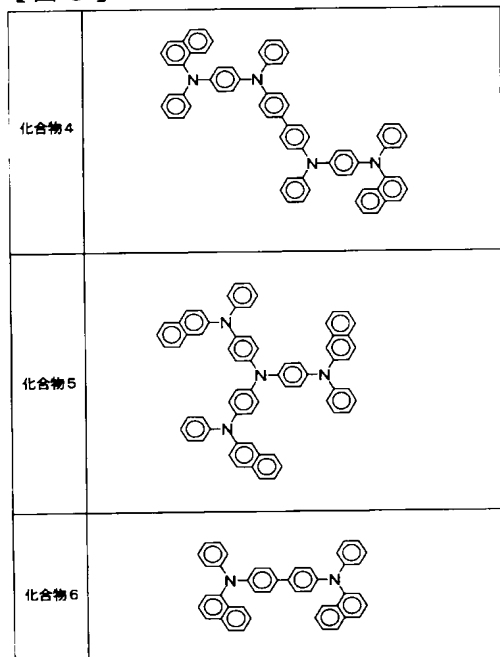
【図 1】



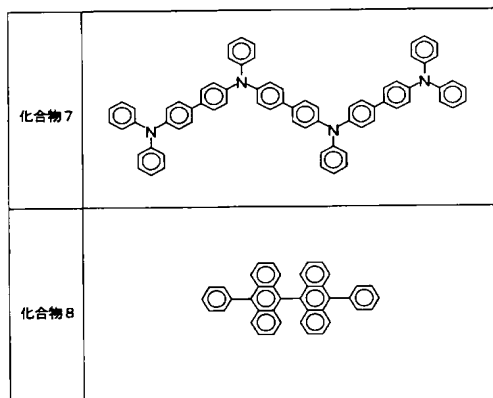
【図 2】



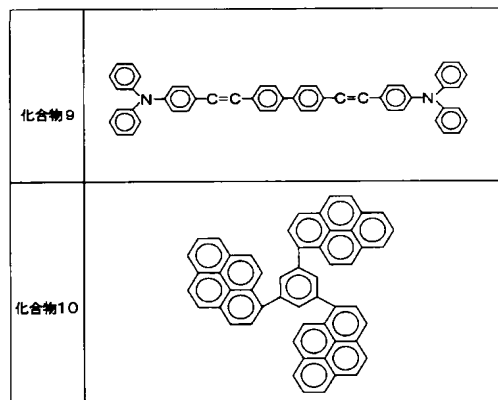
【図 3】



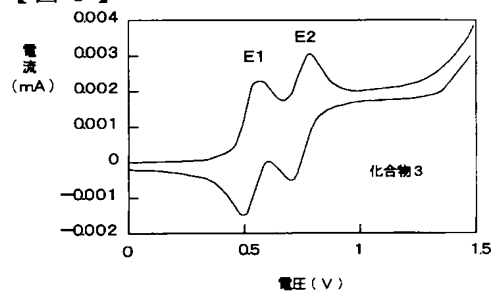
【図 4】



【図 5】



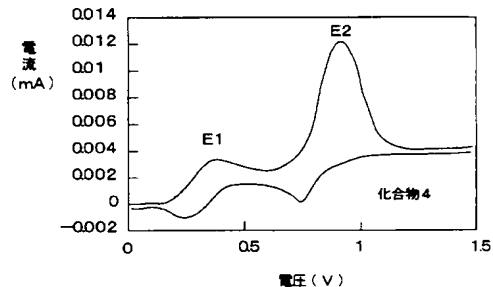
【図 6】



【図 8】

検討例	電子輸送性材料加熱温度	ホーリ層活性材料	電子輸送性材料	発光添加材料	輝度寿命	高温保存	発光効率	融点位置(V)	融点元素特性	Tg (°C)	Ip (eV)
1-1	260°C	化合物1	化合物8	化合物9	0.7	○	6.5	0.18	○	162	550
1-2	280°C				0.9						
2-1	260°C	化合物2	化合物8	化合物9	0.7	○	6.0	0.2	○	133	550
2-2	280°C				0.9						
3-1	260°C	化合物3	化合物8	化合物9	0.9	○	6.0	0.23	○	139	550
3-2	280°C				0.9						
4-1	260°C	化合物4	化合物8	化合物9	0.85	○	3.0	0.51	×	132	530
4-2	280°C				0.85						
5-1	260°C	化合物5	化合物8	化合物9	0.85	○	2.0	0.23	×	112	520
5-2	280°C				0.85						
6-1	260°C	化合物6	化合物8	化合物9	0.9	×	5.0	0.25	○	96	547
6-2	280°C				0.9						
7-1	260°C	化合物7	化合物8	化合物9	0.7	○	4.0	0.19	○	144	540
7-2	280°C				0.9						

【図 7】



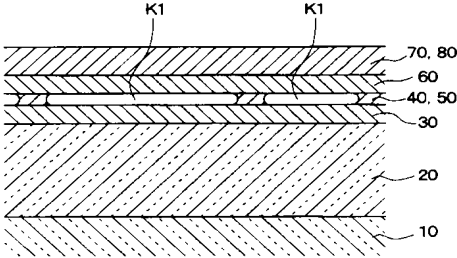
【図 9】

検討例	電子輸送性材料加熱温度	ホーリ層活性材料	電子輸送性材料	発光添加材料	輝度寿命	高温保存	発光効率	融点位置(V)	融点元素特性	Tg (°C)	Ip (eV)
8-1	350°C	化合物1	化合物10	化合物9	0.6	○	6.5	0.2	○	162	550
8-2	350°C	化合物2	化合物10	化合物9	0.6	○	6.0	0.2	○	133	550
8-3	350°C	化合物3	化合物10	化合物9	0.7	○	6.0	0.23	○	139	550
8-4	350°C	化合物4	化合物10	化合物9	0.87	○	3.0	0.51	×	135	530
8-5	350°C	化合物5	化合物10	化合物9	0.85	○	2.0	0.23	×	112	520
8-6	380°C	化合物3	化合物10	化合物9	0.75	○	6.0	0.23	○	139	550

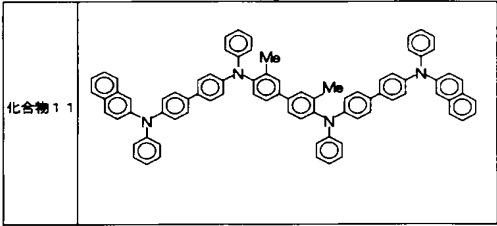
【図 1 0】

検討例	混合層有		混合層なし	
	輝度寿命	効率	輝度寿命	効率
1-1	0.7	6.5	0.66	5
2-1	0.7	6	0.65	5
3-1	0.9	6	0.66	5
4-1	0.85	3	0.63	6
5-1	0.85	2	0.6	5
6-1	0.9	5	0.68	5
7-1	0.7	4	0.65	6

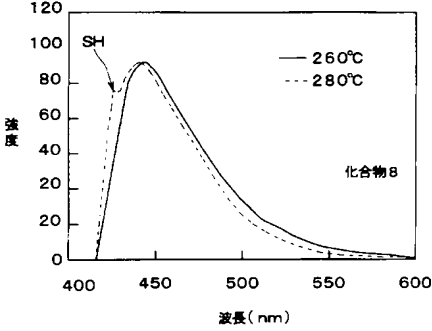
【図 1 1】



【図 1 2】



【図 1 3】



【図 1 4】

検討例	電子輸送性材料添加熱温度	ホー ル輸送性材料	電子輸送性材料	発光添加材料	輝度寿命	高温保存	発光効率	酸化電位差(V)	酸化還元電位差(V)	T _g (°C)	I _p (eV)
9-1	260°C	化合物12	化合物8	化合物9	0.9	○	5.5	0.22	○	151	5.46
9-2	280°C				0.9						

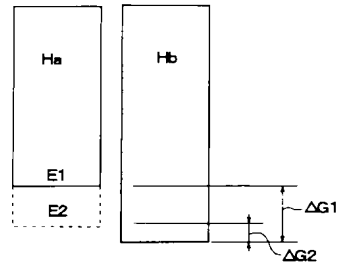
【図 1 5】

検討例	電子輸送性材料添加熱温度	ホー ル輸送性材料	電子輸送性材料	発光添加材料	発光添加材料混合比(電子輸送性材料:ホー ル輸送性材料)	輝度寿命	高温保存	発光効率
10-1	260°C	化合物12	化合物8	化合物9	60:20 (電子輸送性材料:ホー ル輸送性材料)	0.9	○	5.5
10-2					60:30 (電子輸送性材料:ホー ル輸送性材料)	0.98	○	6.5

【図 16】

検討例	電子輸送性材料添加濃度	ホー儿輸送性材料	電子輸送性材料	発光添加材料	陽極膜混合比率 (電子輸送性材料:ホー儿輸送性材料)	陰極膜混合比率 (電子輸送性材料:ホー儿輸送性材料)	膜厚	高温保存	発光効率
11-1	2.60℃	化合物12	化合物8	化合物9.13	60:20	60:20	0.9	○	5.5
11-2					60:30	60:15	1	○	6.5

【図 17】



フロントページの続き

- (72)発明者 加藤 哲弥
愛知県刈谷市昭和町 1 丁目 1 番地 株式会社デンソー内
- (72)発明者 小島 和重
愛知県刈谷市昭和町 1 丁目 1 番地 株式会社デンソー内
- (72)発明者 梶岡 孝則
愛知県愛知郡長久手町大字長湫字横道 4 1 番地の 1 株式会社豊田中央研究所内
- (72)発明者 石井 昌彦
愛知県愛知郡長久手町大字長湫字横道 4 1 番地の 1 株式会社豊田中央研究所内
- F ターム(参考) 3K007 AB02 AB11 AB14 AB17 DB03 FA01